### INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 96/26169

C06D 5/06

A1

(43) Internationales Veröftentlichungsdan Ga: 199/

29. August 1996 (29.08.96)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP96700605

(22) Internationales Anmeldedatum: 13. Februar 1996 (13.02.96)

(30) Prioritätsdaten:

195 05 568.3

18. Februar 1995 (18.02.95)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): DYNA-MIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Kaiserstrasse 1, D-53840 Troisdorf (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): REDECKER, Klaus [DE/DE]; Burgfarmbacherstrasse 34, D-90431 Nürnberg (DE). WEUTER, Waldemar [DE/DE]; Dammbacher Weg 8, D-90449 Nümberg (DE): BLEY, Ulrich [DE/DE]; Königstrasse 3, D-90762 Fürth (DE).

The way (81) Bestimmungsstaaten: BR, CA, CN, CZ, JP, KR, MX, PL, RU, TR, US, VN, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: GAS-GENERATING MIXTURES

(54) Bezeichnung: GASERZEUGENDE MISCHUNGEN

### (57) Abstract

The present invention concerns propellants for gas-generators containing (as the nitrogen-containing compound, i.e. fuel) at least one compound from the group comprising tetrazoles, triazoles, triazines, cyanic acid, urea, derivatives or salts thereof; (as oxidants) compounds from the group comprising peroxides, nitrates, chlorates or perchlorates; combustion moderators capable by heterogeneous or homogeneous catalysis of influencing the combustion process and velocity thereof; and, optionally, additives capable of reducing the proportion of toxic

#### (57) Zusammenfassung

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Treibmittel für Gasgeneratoren, die als stickstoffhaltige Verbindung (Brennstoff) wenigstens eine Verbindung aus der Gruppe Tetrazole, Triazole, Triazine, Cyansäure, Harnstoff, deren Derivate, Abkömmlinge oder deren Salze, als Oxidationsmittel Verbindungen aus der Gruppe der Peroxide, Nitrate, Chlorate oder Perchlorate, weiterhin Abbrandmoderatoren, die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, sowie gegebenenfalls Zuschläge, die geeignet sind, den Anteil der toxischen Gase zu reduzieren, enthalten.

## LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AM	Armenien	GB	Vereinigtes Königreich	MX	Mexiko
AT	Osterreich	GE	Georgien	NE	Niger
AU	Australien	GN	Guinea	NL	Niederlande .
BB	Barbados	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BE	Belgien	HU	Ungarn	NZ	Neuseeland
BF	Burkina Faso	IE	Irland	PL	Polen
BG		IT	Italien	PT	Portugal
	Bulgarien Benin	JР	Japan	RO	Rumänien
B <b>J</b> BR	Brasilien	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
		KG	Kirgisistan	SD	Sudan
BY	Belarus Kanada	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CA		KR	Republik Korea	SG	Singapur
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KZ	Kasachstan	SI	Slowenien
CG	Kongo	LI	Liechtenstein	SK	Slowakci
СН	Schweiz	LK	Sri Lanka	SN	Senegal
CI	Côte d'Ivoire	LR	Liberia	SZ	Swasiland
CM	Kamerun	LK	Litauen	TD	Tschad
CN	China	LU	Luxemburg	TG	Togo
CS	Tschechoslowakei	LV	Lenland	TJ	Tadschikistan
CZ	Tschechische Republik	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DE	Deutschland		Republik Moldau	UA	Ukraine
DK	Danemark	MD	•	UG	Uganda
EE	Estland	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika
ES	Spanien	ML	Mali	UZ	Usbekistan
FI	Finnland	MN	Mongolei .	VN	Vietnam
FR	Frankreich	MR	Mauretanien	*.*	
GA	Gabon	MW	Malawi		

Gaserzeugende Mischungen

Gasgeneratoren werden in zunehmendem Maße, beispielsweise in Fahrzeugen zur Lebensrettung eingesetzt. Üblicherweise enthält die gaserzeugende Mischung Natriumazid. Natriumazid an sich ist giftig und kann sich leicht mit Schwermetallen wie z. B. Kupfer und Blei unter Bildung extrem gefährlicher und heftig reagierender Verbindungen umsetzen. Daher sind besondere Maßnahmen bei der Herstellung des Rohstoffs, der Gassatzmischung, bei seiner Verarbeitung und bei der Qualitätskontrolle vorzusehen. Aus diesem Grund stellt auch die Entsorgung des Natriumazids, beispielsweise beim Austausch defekter Gasgeneratoren oder bei der Verschrottung der Fahrzeuge ein besonderes Problem dar. Auch die mißbräuchliche Verwendung muß sicher verhindert werden.

Es hat nicht an Versuchen gefehlt, anstelle von Natriumazid andere Stoffe einzusetzen. Allen Lösungsvorschlägen für den 20 Ersatz des Natriumazids ist gemeinsam, daß sie organische Kohlenstoff- und in der Regel auch organische Stickstoffverbindungen enthalten. Die EP 0 519 485 beschreibt den Einsatz von Tetrazol oder Tetrazolderivat(en) oder den Einsatz jeweils ein oder mehrerer Verbindungen aus der Gruppe der 25 Cyansäurederivate und deren Salzen, ein oder mehrerer Verbindungen aus der Gruppe der Triazin und Triazinderivate, den Einsatz von Harnstoff, dessen Salzen, Derivaten und Abkömmlingen und Salze dieser Verbindungen, wobei die genannten Verbindungen auch als Mischungen vorliegen können. Als 30 Oxidationsmittel können Nitrate von Ammonium, Natrium, Kalium, Magnesium, Kalzium und Eisen und/oder Peroxide von Zink, Kalzium, Strontium oder Magnesium eingesetzt werden. Weitere gaserzeugende Komponenten, Kühlmittel, Reduktionsmittel, Katalysatoren und/oder Porositätserzeuger können zu-35 gesetzt werden.

Die EP 0 438 851 beschreibt eine nicht-toxische, nicht-azide pyrotechnische Zusammensetzung, die zur Verwendung bei der Erzeugung von im wesentlichen nichttoxischen Verbrennungs-

produkten einschließlich eines Gases geeignet ist, um ein Unfallkissen zu befüllen. Die Zusammensetzung umfaßt eine Mischung aus wenigstens einer Tetrazol- oder Triazolverbindung, die im Molekül Wasserstoff enthält, wenigstens ein Sauerstoff-enthaltendes Oxidationsmittel und wenigstens ein Metalloxid, ausgewählt aus Cobaltoxid, Nickeloxid, Chromoxid, Aluminiumoxid oder Boroxid. Bei der Verbrennung wird eine im wesentlichen nicht-toxische primäre Gasmischung und filtrierbare Feststoffe erzeugt. Eingesetzt wird beispielsweise Aminotetrazol mit Oxidationsmitteln, die neben Nitraten auch Perchlorate enthalten können.

Ein ähnlicher Ansatz wird in dem Europäischen Patent EP 0 372 733 offenbart: Verwendung von Tetrazolen und Triazolen in Mischungen mit Ammoniumperchlorat und Alkalinitrat als Oxidationsmittel in Verbindung mit einem Zuschlag zur Steuerung der Verbrennung.

Die PCT Anmeldung WO 94/01381 beschreibt ein aus organischen Nitroverbindungen und Oxohalogenaten bestehendes Gasentwicklungsmittel für Airbags. Als Oxohalogenate werden beispielsweise Chlorate, Bromate sowie deren Perverbindungen der Alkalimetalle verstanden. Als verbrennungsregelnde Katalysatoren werden u. a. erwähnt: Oxide, Chloride, Carbonate, Sulfonate der 4. bis 6. Reihe des Periodensystems.

Bei der Umsetzung der oben aufgeführten Gassätze zum Aufblasen von Airbags für die Kraftfahrzeugsicherheit können neben nichttoxischen Arbeitsgasen wie Stickstoff, Kohlendioxid und Wasserdampf auch Anteile toxischer Gase wie z. B. Kohlenmonoxid oder Stickoxide anwesend sein. Für diese Gase wurden Grenzwerte aufgestellt, wie z. B. die maximale Arbeitsplatzkonzentration (MAK) unter Berücksichtigung von Spitzenbelastungen. Ihre Bildung steht in einem thermodynamischen und kinetischen Zusammenhang und wird im Falle des Kohlenmonoxids z. B. über das Boudouard-Gleichgewicht gesteuert. Es zeigte sich darüber hinaus, daß Mischungen, die stickstoffund kohlenstoffhaltige Verbindungen enthalten und beim Abbrand niedrige NO<sub>X</sub>-Anteile entwickeln, hohe CO-Anteile ent-

15

wickeln und umgekehrt. Diese Gleichgewichtseinstellungen sind temperatur- und druckabhängig. Es ist bekannt, daß eine ausreichend wirksame Beeinflussung der Schwadenzusammensetzung im Sinne einer Bildung nichttoxischer Produkte alleine durch physikalische Maßnahmen, beispielsweise Steuerung der Reaktion durch Druck und/oder Temperatur nicht erreicht werden kann.

Literaturbekannt sind Verfahren, die eine Reduzierung dieser Schwadenkomponenten zum Ziel haben. So kann beispielsweise durch Zugabe alkalischer Schlackebildner zum Gassatz das Gleichgewicht zu Lasten des Kohlenmonoxids durch die Bildung von Carbonaten verschoben werden. Stickoxide werden gleichzeitig in Nitrate bzw. Nitrite überführt.

Diese Maßnahmen haben jedoch den Nachteil, daß durch den hohen Schlackeanteil die Gasausbeute wesentlich verschlechtert wird. Zudem muß die Schlacke durch Filter oder andere Rückhaltesysteme aufwendig von den gasförmigen Bestandteilen abgetrennt werden, bevor die Arbeitsgase beispielsweise zum Aufblasen des Airbags verwendet werden können.

Die Verwendung stickstofffreier Systeme führt zwar zur Bildung stickoxidfreier Schwaden, doch unter Inkaufnahme einer geringeren Gasausbeute. Dies hat seinen Grund darin, daß zur Verschiebung des Boudouard-Gleichgewichts in Richtung CO<sub>2</sub> ein Überschuß an schlackebildendem Sauerstoffträger verwendet werden muß. Es wurden daher bereits Hybridsysteme vorgeschlagen, bei denen die zuvor beschriebene Reaktion durch komprimierte Luft anstelle schlackebildender Oxidationsmittel bewirkt wird. Diese Konzepte leiden jedoch unter dem Nachteil des hohen Systemgewichts und der Notwendigkeit zur Kontrolle bzw. Ergänzung der komprimierten Luft.

Gemäß US Patent 3,910,595 wird das bei der Reaktion entstehende Gas zur Verbesserung der Ausbeute durch eine Venturi-Düse geleitet, so daß Außenluft zum Aufblasen des Luftsackes mit herangezogen werden kann. Dabei muß jedoch berücksichtigt werden, daß diese Außenluft die heißen Gase stark abkühlt. Insbesondere bei niedriger Außentemperatur muß der dadurch auftretende Volumenverlust zum Aufblasen des Gassackes durch die pyrotechnische Mischung ausgeglichen werden. Die dadurch erhöhten Anteile toxischer Schwaden im Fahrzeuginnern können nicht mehr ausreichend durch Verdünnung reduziert werden.

Die vorliegende Erfindung beschreibt nichttoxische, azidfreie Mischungen zur Gaserzeugung durch Abbrand. Diese
10 gaserzeugenden Mischungen können u.a. in Sicherheitseinrichtungen, beispielsweise in Airbag-Systemen zum Aufblasen von
Luftsäcken in Fahr- und Flugzeugen eingesetzt werden. Sie
sind jedoch auch geeignet zum Anheben schwerer Lasten durch
Aufblasen darunter befindlicher Säcke oder zum Austreiben
von z. B. Feuerlöschpulver oder andere Maßnahmen, wo es auf
schnelle Bildung von Gasen zur Erzeugung einer Arbeitsleistung ankommt.

Die erfindungsgemäßen Mischungen enthalten

20

...

....

a) als stickstoffhaltige Verbindung (Brennstoff) wenigstens eine Verbindung aus der Gruppe Tetrazole, Triazole, Triazine, Cyansäure, Harnstoff, deren Derivate, Abkömmlinge oder deren Salze,

25

- b) als Oxidationsmittel wenigstens drei Verbindungen aus der Gruppe der Peroxide, Nitrate, Chlorate oder Perchlorate,
- 30 c) Abbrandmoderatoren die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, sowie gegebenenfalls
- d) Zuschläge, die geeignet sind, den Anteil der toxischen
   35 Gase zu reduzieren.

Die erfindungsgemäßen Mischungen sind nicht toxisch und im Gegensatz zu Azid-enthaltenden Mischungen leicht zu handhaben. Sie erfordern daher weniger Sicherheitsaufwand bei der

Herstellung der Rohstoffe und Mischungen und bei deren Formgebung, Aufbewahrung oder Entsorgung.

Die erfindungsgemäß einzusetzenden stickstoffhaltigen Verbindungen sind solche, die im Gemisch mit Oxidationsmitteln bei ihrer thermisch/chemischen Umsetzung hauptsächlich  ${\rm CO_2}$ ,  ${\rm N_2}$ ,  ${\rm O_2}$  und  ${\rm H_2O}$  bilden, jedoch keine Gase wie CO oder  ${\rm NO_x}$  in gesundheitsgefährdenden Konzentrationen entwickeln.

10 Die erfindungsgemäßen Mischungen enthalten als stickstoffhaltige Verbindungen (Brennstoffe) vorzugsweise

ein oder mehrere Tetrazolderivat(e) der Formel

15

$$(R_3)$$
 $N$ 
 $N$ 
 $R_1$ 
 $(R_2)$ 

20

worin R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>3</sub> gleich oder verschieden sein können, jedoch entweder R<sub>2</sub> oder R<sub>3</sub> vorliegt und die Bedeutung haben: Wasserstoff, Hydroxy, Amino, Carboxyl, einen Alkylrest mit 1 bis 7 Kohlenstoffatomen, einen Alkenylrest mit 2 bis 7 Kohlenstoffatomen, einen Alkylaminorest mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen Arylrest, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren Substituenten, die gleich oder verschieden sein können und ausgewählt sind aus der Aminogruppe, der Nitrogruppe, den Alkylresten mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder einem Arylaminorest, bei dem der Arylrest gegebenenfalls substituiert sein kann oder die Natrium-, Kalium- und Guanidiniumsalze der genannten Tetrazolderivate.

35 Bei diesen Verbindungen bedeutet:

R<sub>1</sub> vorzugsweise Wasserstoff, Amino, Hydroxy, Carboxyl, einen Methyl-, Ethyl-, Propyl- oder Isopropyl-, Butyl-, Isobutyl-oder tert.-Butyl, n-Pentyl-, n-Hexyl- oder n-Heptylrest,

einen Methylamino-, Ethylamino-, Dimethylamino, n-Heptyl-amino-, n-Octylamino- oder n-Decylaminorest, einen Tetra-zolrest, einen Phenylaminorest, einen Phenyl-, Nitrophenyl-oder Aminophenylrest;

5

 $R_2$  oder  $R_3$  vorzugsweise Wasserstoff, einen Methyl- oder Ethylrest, einen Phenyl-, Nitrophenyl- oder Aminophenylrest.

Besonders bevorzugt sind die Tetrazolderivate 5-Aminotetrazol, Lithium-, Natrium-, Kalium-, Zink-, Magnesium-, Stron-10 tium- oder Kalzium-5-aminotetrazolat, 5-Aminotetrazolnitrat, -sulfat, -perchlorat und ähnliche Verbindungen, 1-(4-Aminophenyl)-tetrazol,1-(4-Nitrophenyl)-tetrazol, 1-Methyl-5-dimethylaminotetrazol, 1-Methyl-5-methylaminotetrazol, 1-Phenyl-5-aminotetrazol, 1-Phenyl-5-hydroxy-15 thyltetrazol, tetrazol, 1-Phenyltetrazol, 2-Ethyl-5-aminotetrazol, 2-Methyl-5-aminotetrazol, 2-Methyl-5-carboxyltetrazol, 2-Methyl-5-methylaminotetrazol, 2-Methyltetrazol, 2-Phenyltetrazol, 5-(p-Tolyl)-tetrazol, 5-Diallylaminotetrazol, 5-Dimethylami-20 notetrazol, 5-Ethylaminotetrazol, 5-Hydroxytetrazol, thyltetrazol, 5-Methylaminotetrazol, 5-n-Decylaminotetrazol, 5-n-Heptylaminotetrazol, 5-n-Octylaminotetrazol, 5-Phenyltetrazol, 5-Phenylaminotetrazol oder Bis-(aminoguanidin)-azotetrazol und Diguanidinium-5,5'-azotetrazolat, sowie 5,5'-Bitetrazol und dessen Salze, wie die 5,5'-Bi-lH-Tetrazolam-25 moniumverbindungen.

Als Triazinderivate werden 1,3,5-Triazin, als Triazolderivate 1,2,4-Triazol-5-on, 3-Nitro-1,2,4-triazol-5-on, als Cyansäurederivate Natriumcyanat, Cyanursäure, Cyanursäureester, Cyanursäureamid (Melamin), 1-Cyanguanidin, Natriumdicyanamid, Dinatriumcyanamid, Dicyandiamidinnitrat, Dicyandiamidinsulfat, und als Harnstoffderivate Biuret, Guanidin, Nitroguanidin, Guanidinnitrat, Aminoguanidin, Aminoguanidinnitrat, Thioharnstoff, Triaminoguanidinnitrat, Aminoguanidinhydrogencarbonat, Azodicarbonsäurediamid, Tetrazen, Semicarbazidnitrat, sowie Urethane, Ureide wie Barbitursäure und ihre Derivate enthalten sind.

Als besonders bevorzugte Komponente wird 5-Aminotetrazol eingesetzt. Der bevorzugte Anteil bei Einsatz dieser Komponente in der Mischung liegt bei 10-40 Gew%. Als Derivate von 5-Aminotetrazol werden seine Salze eingesetzt, bei denen die aciden Wasserstoffatome am 5-Aminotetrazol salzartig ersetzt sind durch toxikologisch unbedenkliche Elemente wie Kalzium, Magnesium oder Zink. Es sind jedoch auch Verbindungen einsetzbar, bei denen das Kation aus Ammonium, Guanidinium und seinen Amino-Derivaten gebildet wird.

10

15

Als Oxidationsmittel werden erfindungsgemäß eingesetzt:

- Peroxide der Alkali- und Erdalkalimetalle, Zinkperoxid, sowie die Peroxodisulfate der genannten Elemente und des Ammoniums;
  - Ammoniumnitrat, Nitrate der Alkali- und Erdalkalimetalle, insbesondere Lithium-, Natrium- oder Kaliumnitrat, sowie Strontiumnitrat;

20 .

- Oxohalogenverbindungen der Alkali- oder Erdalkalimetalle oder des Ammoniums, besonders bevorzugt Kaliumperchlorat oder Ammoniumperchlorat.
- Die Oxidationsmittel können einzeln oder in Mischungen eingesetzt werden. Um die Stickoxidanteile in den Reaktionsgasen möglichst zu reduzieren, ist es vorteilhaft, in den Oxidationsmittelmischungen den Nitratanteil möglichst gering zu halten, da sich ein Teil der Nitrate thermisch zersetzen 30 kann.

Eine bevorzugte Kombination der Oxidationsmittel besteht aus Zinkperoxid, Kaliumperchlorat und mindestens einem Nitrat, vorzugsweise Natriumnitrat oder Strontiumnitrat im Mischungsverhältnis 1:2:10 und einem Gesamtanteil von ca. 60 Gew.-% in der gaserzeugenden Mischung. Dabei reagieren die chlorhaltigen Verbindungen während des Abbrandes zu unschädlichem Natrium-/Kaliumchlorid. Als Perchlorat kann auch Ammoniumperchlorat allein oder in Mischung mit einer anderen

Oxohalogenverbindung vorgesehen werden, doch muß ein Über-

schuß vermieden werden, um die Bildung von aggressiver Salzsäure auszuschließen. Wird Ammoniumperchlorat verwendet, ist die gleichzeitige Anwesenheit von Zinkverbindungen besonders 5 vorteilhaft, da damit die Gefahr der Salzsäurebildung vermieden werden kann. Ein Überschuß an Natrium- und Kaliumverbindungen ist unbedenklich, da dieser mit den Reaktionsgasen zu unschädlichen Karbonaten reagiert. Der teilweise oder vollständige Ersatz des Alkalinitrats durch Strontiumnitrat führt zu einer deutlichen Reduktion des Schlackenanteils.

Das Mischungsverhältnis der stickstoffhaltigen Verbindungen, beispielsweise der Tetrazole und Triazole, zu den Oxidationsmitteln ist so bilanziert, daß beim Abbrand der Gassatz-15 mischung Sauerstoff im Überschuß gebildet wird. Dieser Saudas CO/CO2-Gleichgewicht erstoffüberschuß verschiebt Richtung Kohlendioxid.

Als Abbrandmoderatoren werden Stoffe oder ihre Gemische ein-20 gesetzt, die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen. Moderatoren, die in Form einer heterogenen Katalyse in die Umsetzung eingreifen, sind Metalle, Metalloxide und/oder Metallkarbonate und/oder Metallsulfide. Als Metalle können 25 vorzugsweise Bor, Silicium, Kupfer, Eisen, Titan, Zink oder Molybdän eingesetzt werden. Auch Kalziumkarbonat kann eingesetzt werden. Mischungen dieser Moderatoren können ebenfalls verwendet werden.

Moderatoren, die in Form einer homogenen Katalyse in die Um-30 setzung eingreifen, sind beispielsweise Schwefel, Bor, Silicium oder Ferrocen und seine Derivate. Diese Moderatoren werden durch die bei der Reaktion auftretenden Temperaturen in die Gasphase verdampft und können so selbst oder als Folgeprodukte in die Reaktion eingreifen. Der Anteil dieser 35 Stoffe an der Mischung kann bis ca. 8% betragen.

Weiterhin kann die erfindungsgemäße Mischung zur Gaserzeugung Zuschläge enthalten, die geeignet sind, den Anteil der Schadgase wie Stickoxide und/oder Kohlenmonoxid zu reduzieren. Der Anteil dieser Schadgase im erzeugten Gasgemisch wird bestimmt durch

- 5 die stöchiometrische Zusammensetzung der Mischung,
  - die Temperatur und den Druck der Reaktion,
  - Additive zur Beeinflussung der Reaktion bzw. der Nach reaktion und durch die
- Generatorkonstruktion, in dem die Umsetzung stattfin-10 det.

Während es relativ leicht gelingt, in einem geschlossenen System, wie z.B. einer Druckbombe, die den thermodynamischen Berechnungen angenäherte Zusammensetzung des Gasgemisches zu erhalten, gelingt dies nicht mehr unter den realen Abströmbedingungen im Generator selbst, da sich während der wenigen Millisekunden dauernden Umsetzung das Gleichgewicht nicht einstellen kann. Erfindungsgemäß werden daher geeignete Stoffe, die einen katalytischen Effekt bewirken können, in 20 die Mischung oder in die Zone der abströmenden Gase eingebracht. Hierzu können die bereits zuvor beschriebenen Abbrandmoderatoren und Oxide der Edelmetalle verwendet werden. Zusätzliche Möglichkeiten bestehen in der Verwendung von Edelmetallen wie Palladium, Ruthenium, Rhenium, Platin oder 25 Rhodium, die den Sauerstoffüberschuß der Reaktionsgase in einer nachgeschalteten Reaktion zur Umsetzung des Kohlenmonoxids nutzen. Eine bevorzugte Anwendungsform sieht vor, die Zuschlagstoffe auf Keramik aufzutragen oder sie auf Metallnetzen als Stütze zu galvanisieren. Nach dieser Methode 30 kann insbesondere der Kohlenmonoxidanteil im Gasgemisch verringert werden.

Zur Reduzierung des NO<sub>X</sub>-Anteils werden Zuschlagstoffe verwendet, deren chemische Eigenschaften die Umsetzung von insbesondere Stickoxiden, beispielsweise Stickstoffdioxid zu Nitraten oder Nitriten katalysiert. Geeignet sind im Prinzip alle mehr oder weniger stark basisch reagierenden Stoffe. Hierzu zählen beispielsweise Oxide, Hydroxide oder Carbonate nichttoxischer Elemente wie beispielsweise die der Alkali-



und Erdalkalimetalle, der des Zinks, sowie Mischungen dieser Verbindungen. Beim Einsatz dieser Verbindungen bilden sich hauptsächlich Nitrate oder Nitrite der Elemente. Ferner eignen sich Harnstoff, Guanidin und seine Derivate, Verbindungen mit NH2-Gruppen wie beispielsweise Amidosulfonsäuren, Amidokomplexe und ähnliche, sowie Amide zur Umsetzung mit NO2. Eine besonders bevorzugte Ausführungsform sieht den Einsatz von Peroxiden in den Ausströmöffnungen der Generatoren vor. Hierbei ist von besonderem Vorteil, daß sich neben der Reduzierung der Stickoxide durch die zuvor beschriebenen Reaktionen zusätzlich Sauerstoff für die nachgeschaltete katalytische Umsetzung mit Kohlenmonoxid bildet.

Die erfindungsgemäßen Zuschläge können allein oder gemeinsam unmittelbar in den gaserzeugenden Satz eingebracht werden oder in den Abströmkanälen des Generators vorgesehen werden. Für den Einsatz in den Abströmkanälen des Generators ist eine verdichtete Applikationsform der Zuschläge zweckmäßig, etwa in der Form von Tabletten, Pillen oder Granulat. Die Menge der eingesetzten Zuschläge beträgt im Satz etwa 10 Gew.-%. In den Abströmkanälen kann die Menge der Zuschläge bis 75 Gew.-%, bezogen auf den Gassatz, ausmachen.

Eine Reduktion des CO-Anteils läßt sich überraschenderweise auch dadurch erreichen, daß ein Teil des Brennstoffs aus den Salzen, vorzugsweise aus den Kalzium-, Magnesium- oder Zinksalzen des Aminotetrazols, vorzugsweise aus den entsprechenden Salzen des 5-Aminotetrazols oder aus Harnstoffderivaten besteht. In diesen Fällen ist der Einsatz von nur zwei Oxidationsmitteln ausreichend.

Zur Beeinflussung der Reaktionsgeschwindigkeit und -temperatur können weitere Additive zugegeben werden. Solche Additive können beispielsweise Bor oder Metallpulver, beispielsweise Titan, Aluminium, Zirkon, Eisen, Kupfer, Molybdän sowie ihre stabilen Hydride sein. Ihr Anteil an den Zuschlägen liegt in der Größenordnung von 5 Gew.-%.



Die Herstellung der erfindungsgemäßen Gassatzmischungen erfolgt in an sich bekannter Weise. Die Komponenten werden beispielsweise trocken gemischt, gesiebt, portioniert und zu Tabletten verpreßt. Die Anpassung der Abbrandgeschwindigkeit läßt sich über die Kornform und -größe des beispielsweise durch Brechen und Aussieben der Fragmente erhaltenen Schüttgutes erreichen. Das Schüttgut kann in großer Menge hergestellt und durch Mischen von Fraktionen mit unterschiedlicher dynamischer Lebhaftigkeit den jeweiligen Erfordernissen 10 beim Abbrand angepaßt werden. Dabei können auch Vormischungen mit 2 oder 3 Komponenten zur Erhöhung der Sicherheit oder Verbesserung des Mischergebnisses eingesetzt werden. Eine Mischung aus Oxidationsmittel und Zuschlägen kann beispielsweise hergestellt werden, bevor sie mit den stickstoffhaltigen Verbindungen in Berührung kommt. 15

Die Mischung kann jedoch auch durch Kneten wasserfeuchter Komponenten und anschließender Granulierung z. B. durch Passieren von Sieben, Strangpressen oder ähnlichem hergestellt werden. Dabei können Bindemittel, wie beispielsweise Wasserglas, "anorganischem Kautschuk" (Phosphornitrilchlorid) oder auch geringe Anteile organischer Binder wie Acrylharze, PTFE, Guar Gum eingesetzt werden. Da die verwendeten Komponenten weder toxisch noch besonders reaktiv sind und sich nur mit Hilfe von speziellen Anzündern im Einschluß zur Reaktion bringen lassen, sind besondere Sicherheitsvorkehrungen nicht nötig.

Das so erhaltene Schüttgut kann unmittelbar eingesetzt werden. Zur Vermeidung von Abrieb des Schüttgutes beim Umgang
mit den Generatoren, der zur Veränderung der Abbrandcharakteristik führen und ein Sicherheitsrisiko durch seinen heftigen Abbrand darstellen würde, kann das Schüttgut oberflächlich beschichtet werden. Dies kann durch einen Lacküberzug, der gegebenfalls zur Unterstützung des Anbrandes
des Schüttgutes mit anbrandunterstützenden Zuschlägen versehen sein kann, geschehen. Als anbrandunterstützende Zuschläge kommen Oxidationsmittel wie Zinkperoxid, Perchlorate
und Metallpulver wie Titan, Zirkon in Betracht. Die Aufbrin-

30

35



gung kann durch Aufsprühen der lösungsmittelhaltigen Beschichtungsmittel z.B. in einer Trommel unter Abdampfen des Lösungsmittels erfolgen.

Für spezielle Einsatzgebiete können poröse Kornstrukturen im Korn eingesetzt werden. Die Erzeugung solcher poröser Strukturen kann nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Zugabe löslicher Salze und deren anschließender Auslösung mit den entsprechenden Lösungsmitteln oder durch Zugabe thermisch zersetzbarer Stoffe wie beispielsweise Ammoniumbikarbonat, Acetondicarbonsäure, Blähmittel, Peroxide oder Azobisisobutyronitril, die dann in einem nachfolgenden Prozeßschritt durch Aufheizen und Tempern bei erhöhter Temperatur wieder entfernt werden, erfolgen. Die Charakteristik wird bestimmt durch Menge, Korngröße und Verteilung. Solche Gassätze können beispielsweise dann eingesetzt werden, wenn stark progressiv reagierende Gassätze erforderlich sind.

Die Anzündung des konfektionierten Gassatzes kann mit den 20 üblichen Verfahren erfolgen. Dabei ist wichtig, daß keine zusätzlichen toxischen Schwadenkomponenten aus dem Anzünder nach der Reaktion freigesetzt werden.

Die Gassatzmischung ist unempfindlich in Bezug auf ihre sicherheitstechnischen Kenndaten wie z.B. gegen Reib-, Schlag- und Stoßeinwirkung bzw. Entzündbarkeit gegenüber Flamme oder Cer-/Eisenfunken unter Normaldruck. Im Einschluß dagegen brennt sie heftig bei entsprechender Anzündung. Dies erhöht die Sicherheit bei Herstellung und Umgang.

Die erfindungsgemäßen Mischungen können beispielsweise in Gasgeneratoren für die Kraftfahrzeugsicherheit mit den dort üblichen elektrisch ausgelösten Anzündsystemen eingesetzt werden.

Im Gegensatz zu Generatoren auf Azidsatzbasis kann auf eine aufwendige Filterung der Schlacke verzichtet werden, da sie keine toxischen Bestandteile enthält. Sie besteht zur Hauptsache aus Karbonaten und Chloriden von Kalium und Natrium



neben sehr wenig Nitraten/Nitriten und Zinkoxid. Die Ausbringung solcher nichttoxischen Bestandteile wird daher im allgemeinen nur begrenzt durch die bei Emission von Staub festgesetzten Grenzwerte.

Die nachfolgenden Beispiele sollen die Erfindung näher erläutern, ohne sie jedoch einzuschränken.

Die spezifizierten Komponenten für die erfindungsgemäßen Gassätze werden in den angegebenen Gewichtsverhältnissen in Plastikbehältern im Taumelmischer 30 Minuten homogenisiert. Anschließend erfolgt die Tablettierung der Mischungen zu Preßlingen mit einem Durchmesser von etwa 6 mm. 3,5 g der tablettierten Proben werden mittels 0,2 g Bor/Kaliumnitrat (25:75 Gew.-Anteile) als Anzündmischung und eines elektrisch aufheizbaren Eisendrahtes in einer 25 ml Edelstahldruckbombe zur Umsetzung gebracht. Registriert wird der Druck-Zeitverlauf der Reaktion über eine piezoelektrische Meßeinrichtung. Bei der exothermen Umsetzung entstehen Abbrandgase, die sich hauptsächlich aus H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> und O<sub>2</sub> zusammensetzen und den gestellten toxikologischen Anforderungen entsprechen.

Die in den Beispielen beschriebenen Gassatzmischungen werden beispielsweise in einer Meßeinrichtung, bestehend aus Brenn25 raum, Gasstromumlenkung und Filterraum unter definierten mechanischen Aufbaubedingungen bezüglich der Abbrandcharakteristik untersucht. Die gasförmigen Reaktionsprodukte werden 
in einem 60 l Volumen aufgefangen und charakterisiert 
(Hauptbestandteile: H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> und O<sub>2</sub>)

30

	Beispiel Nr.:	1	Zusam 2	mensetzu 3	ng (Gew.	-%) 5
35 40	5-Aminotetrazol Natriumnitrat Kaliumperchlorat Zinkoxid Zinkperoxid Graphit	33,1 52,3 10,1 4,0  0,5	33,1 52,3 10,1 3,0 1,0	34,0 61,5  1,0 3,0 0,5	33,1 52,3 10,1  4,0 0,5	34,2 64,8  1,0



	Beispiel	Explosionswärme (kJ/g)	Reib-	Schlagempfindlichkeit (J)	
5	1 2 3 4	3,61 3,69 3,70 3,82 3,82	> 360 > 360 > 360 > 360 > 360	10 10 10 7,5	

# Meßergebnisse in der ballistischen Druckbombe:

10	Beispiel	Druckmaximum	Zeitdifferenz <sup>1</sup> )	Kaltgas <sup>2</sup> )	со
		(bar)	(ms)	(l/g)	(ppm)
15	1 . 2 . 3 . 4 . 5	715 707 729 660 730	6,7 5,9 6,1 6,5 6,7	0,41 0,38 0,41 0,40 0,41	1800 1100 2000 1800 3300

- 20 1) angegeben ist die Reaktionsdauer zwischen 40 und 60% des maximalen Druckes in Millisekunden
  - 2) gemessen nach Abkühlung auf Raumtemperatur

Beispiel 1 beschreibt die Umsetzung von 5-Aminotetrazol (525 ATZ) mit einem binären Gemisch von Oxidationsmitteln. Die
Schwadenzusammensetzung zeigt einen Anteil von 1800 ppm CO
in den Reaktionsschwaden nach Abbrand in einer geschlossenen
Druckbombe. In Beispiel 2 führt die Zugabe von nur 1 Gew.-%
Zinkperoxid überraschenderweise zur deutlichen Reduktion des
CO-Anteils auf 1100 ppm bei sonst gleichbleibenden Versuchsparametern. Die Veränderungen in der Zusammensetzung
der Mischungen in den Beispielen 3 bis 5 führen zu schlechteren Ergebnissen.

35	Beispiel Nr.:	6 ( = 1 )	usammense 7	etzung (	Gew%)	
. 40	5-Aminotetrazol Natriumnitrat Kaliumperchlorat Zn (5-ATZ) <sub>2</sub> Ca (5-ATZ) <sub>2</sub> Mg (5-ATZ) <sub>2</sub> Zinkoxid Graphit	33,1 52,3 10,1  4,0 0,5	25,4 52,7 10,2 11,2  0,5	16,6 52,7 10,2  20,0  0,5	10,7 52,7 10,2  25,9  0,5	

Beispiel

6 (=1)

,		15		
3	Explosionswärme (kJ/g)	Reib-	Schlagempfindlichkeit (J)	
	3,61	> 360	10	

## Meßergebnisse in der ballistischen Druckbombe (25 ml):

10	Beispiel	Druckmaximum (bar)	Zeitdifferenz <sup>1</sup> ) 40-60% p(max) (ms)	Kaltgas <sup>2</sup> ) (1/g)	CO
15	6 (=1)	715	6,7	0,41	1800
	7	662	6,8	0,39	250
	8	602	6,6	0,40	140
	9	81	39,2	0,33	100

### Meßergebnisse in der 60 l Testkanne:

20	Beispiel	CO-Reduktion <sup>3)</sup>	Druckmaximum <sup>4</sup> ) (bar)	
25	6 (=1) 7 8 9	0 10 40 95	2,2 2,1 1,7 <-1,5	

- 1) angegeben ist die Reaktionsdauer zwischen 40 und 60% des
  30 maximalen Druckes in Millisekunden
  - 2) gemessen nach Abkühlung auf Raumtemperatur
  - 3) bezogen auf das Ergebnis der Testkanne, Beispiel 1 bzw. 6
  - 4) Lademasse 40 g
- Die Beispiele 6 bis 9 zeigen, daß sich der Zusatz der Zn-, Ca- und Mg-Salze des 5-Aminotetrazols (Me(5-ATZ)<sub>2</sub>) günstig auf die Schwadenzusammensetzung auswirkt. Es wird eine deutliche Reduktion des CO-Anteils festgestellt. Auch die Reaktionsgeschwindigkeit wird beeinflußt.



	Beispiel Nr.:	10 Z	usammenset 11	zung (G 12	ew%) 13	
<b>5</b>	5-Aminotetrazol Guanidinnitrat Natriumnitrat Strontiumnitrat Graphit	33,0 8,3 58,2  0,5	31,6 8,0 39,0 20,9 0,5	30,8 7,8 27,1 33,8 0,5	28,9 7,3  63,3 0,5	

10	Beispiel	Explosionswärme (kJ/g)	Reib- empfin (N)	Schlag- dlichkeit (J)	Rückstands- masse <sup>3</sup> ) (g)	
15	10 11 12 13	4,06 3,90 3,61 3,41	> 360 > 360 > 360 > 360	20 15 20 15	1,5 1,2 1,0 0,8	

# Meßergebnisse in der ballistischen Druckbombe (25 ml):

20	Beispiel	Druckmaximum (bar)	Zeitdifferenz <sup>1</sup> ) 40-60% p(max) (ms)	Kaltgas <sup>2</sup> ) (1/g)	
25	10 11 12 13	779 767 723 620	6,1 7,0 7,3 8,6	0,46 0,41 0,42 0,39	

- 1) angegeben ist die Reaktionsdauer zwischen 40 und 60% des maximalen Druckes in Millisekunden
- 2) gemessen nach Abkühlung auf Raumtemperatur
- 5) Feststoffmasse in der 60 l Testkanne nach Abbrand von 30 g Gassatz im Versuchsgenerator
- Beispiele 10 bis 13 unterscheiden sich durch den Anteil an Natriumnitrat/Strontiumnitrat als Oxidationsmittel. Mit zunehmendem Anteil an Strontiumnitrat reduziert sich die Masse der in die Kanne austretenden Schlacke. Das bedeutet, die Filtrierbarkeit der Schlacke wird durch die Zugabe von Strontiumnitrat nach der Reaktion im Filter des Generators verbessert. Gleichzeitig läßt sich der CO-Anteil des Reaktionsgases günstig beeinflussen.



### Patentansprüche

- Treibmittel für Gasgeneratoren aus stickstoffhaltigen Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, daß es
- a) als stickstoffhaltige Verbindung (Brennstoff)
  wenigstens eine Verbindung aus der Gruppe Tetrazole, Triazole, Triazine, Cyansäure, Harnstoff,
  deren Derivate, Abkömmlinge oder deren Salze,
- 10 b) als Oxidationsmittel wenigstens drei Verbin-dungen aus der Gruppe der Peroxide, Nitrate, Chlorate oder Perchlorate,
- c) Abbrandmoderatoren, die geeignet sind, durch hetereogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, sowie gegebenenfalls
- d) Zuschläge, die geeignet sind, den Anteil der toxischen Gase zu reduzieren enthält.
  - Treibmittel gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß es als Brennstoffe (stickstoffhaltige Verbindungen)

ein oder mehrere Tetrazolderivat(e) der Formel

$$(R_3)$$
 $N$ 
 $R_1$ 
 $(R_2)$ 

30

35

25

enthält, worin R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>3</sub> gleich oder verschieden sein können, jedoch entweder R<sub>2</sub> oder R<sub>3</sub> vorliegt und die Bedeutung haben: Wasserstoff, Hydroxy, Amino, Carboxyl, einen Alkylrest mit

10

25



1 bis 7 Kohlenstoffatomen, einen Alkenylrest mit 2 bis 7 Kohlenstoffatomen, einen Alkylaminorest mit 1 bis 10 Arylrest, gegebenenfalls einen Kohlenstoffatomen, substituiert mit einem oder mehreren Substituenten, die gleich oder verschieden sein können und ausgewählt sind aus der Aminogruppe, der Nitrogruppe, den Alkylresten Kohlen-stoffatomen oder bis 1 bei dem der Aryl-rest gegebenenfalls Arylaminorest, substituiert sein kann oder die Natrium-, Kalium- und Guanidiniumsalze der genannten Tetrazolderivate.

3. Treibmittel gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß

R<sub>1</sub> vorzugsweise Wasserstoff, Amino, Hydroxy, Carboxyl,
einen Methyl-, Ethyl-, Propyl- oder Isopropyl-, Butyl-,
Isobutyl- oder tert.-Butyl, n-Pentyl-, n-Hexyl- oder nHeptylrest, einen Methylamino-, Ethylamino-, Dimethylamino, n-Heptylamino-, n-Octylamino- oder n-Decylaminorest, einen Tetrazolrest, einen Phenylaminorest, einen
Phenyl-, Nitrophenyl- oder Aminophenylrest und

 ${\bf R}_2$  oder  ${\bf R}_3$  vorzugsweise Wasserstoff, einen Methyl- oder Ethylrest, einen Phenyl-, Nitrophenyl- oder Aminophenylrest bedeutet.

Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch 4. gekennzeichnet, daß die stickstoffhaltigen Verbindungen ausgewählt sind aus der Gruppe der Tetrazolderivate, vorzugsweise ausgewählt sind aus den Verbindungen 5-Kalium-, Aminotetrazol, Lithium-, Natrium-, 30 Magnesium-, Strontium- oder Kalzium-5-aminotetrazolat, 5-Aminotetrazolnitrat, -sulfat, -perchlorat und ähn-1-(4-Aminophenyl)-tetrazol,1-(4liche Verbindungen, 1-Methyl-5-dimethylaminotetra-Nitrophenyl)-tetrazol, 1-Methyl-5-methylaminotetrazol, 1-Methyltetrazol, 35 1-Phenyl-5-aminotetrazol, 1-Phenyl-5-hydroxytetrazol, 1-Phenyltetrazol, 2-Ethyl-5-aminotetrazol, 2-Methyl-5-



aminotetrazol, 2-Methyl-5-carboxyltetrazol, 2-Methyl-5methylaminotetrazol, 2-Methyltetrazol, 2-Phenyltetrazol, 5-(p-Tolyl)-tetrazol, 5-Diallylaminotetrazol, 5 – 5-Ethylaminotetrazol, Dimethylaminotetrazol, Hydroxytetrazol, 5-Methyltetrazol, 5-Methylaminotetra-5-n-Decylaminotetrazol, 5-n-Heptylaminotetrazol, 5-Phenyltetrazol, 5-n-Octylaminotetrazol, aminotetrazol oder Bis-(aminoguanidin)-azotetrazol und Diguanidinium-5,5'-azotetrazolat, sowie 5,5'-Bitetrazol und dessen Salze, wie die 5,5'-Bi-lH-Tetrazolammonium-10 verbindungen.

- Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß als Triazinderivate 1,3,5-Triazin, als Triazolderivate 1,2,4-Triazol-5-on, 3-Nitro-1,2,4-15 als Cyansäurederivate Natriumcyanat, triazol-5-on, Cyanursäure, Cyanursäureester, Cyanursäureamid (Melamin), 1-Cyanguanidin, Natriumdicyanamid, Dinatriumcyanamid, Dicyandiamidinnitrat, Dicyandiamidinsulfat, als Harnstoffderivate Biuret, Guanidin, Nitroguanidin, 20 Aminoguanidinnitrat, Aminoguanidin, Guanidinnitrat, Thioharnstoff, Triaminoguanidinnitrat, Aminoguanidinhydrogencarbonat, Azodicarbonsäurediamid, Tetrazen, Semicarbazidnitrat, sowie Urethane, Ureide wie Barbitursaure und ihre Derivate enthalten sind. 25
  - Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch 6. gekennzeichnet, daß es als Oxidationsmittel:
- Peroxide der Alkali- und Erdalkalimetalle, Zinkperoxid, 30 die Peroxodisulfate der genannten Elemente und Ammoniums oder Mischungen dieser Verbindungen;
- Ammoniumnitrat, Nitrate der Alkali- und Erdalkalimetalle, insbesondere Lithium-, Natrium-, Kalium- oder 35 Strontiumnitrat oder Mischungen dieser Verbindungen;

Erdalkalider Alkalioder Oxohalogenverbindungen metalle oder des Ammoniums, vorzugsweise Kaliumper-

35



chlorat oder Ammoniumperchlorat oder Mischungen dieser Verbindungen enthält.

- Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch 7. Oxidationsmittel als es gekennzeichnet, daß 5 Kaliumperchlorat und Zinkperoxid, aus Kombination einem Nitrat, vorzugsweise Natriumnitrat mindestens oder Strontiumnitrat enthält.
- 10 8. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß das Mischungsverhältnis der Oxidationsmittel 1:2:10 ist, mit einem Gesamtanteil von 60 Gew.-% in der gaserzeugenden Mischung.
- 15 9. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß das Mischungsverhältnis der stickstoffhaltigen Verbindungen zu den Oxidationsmitteln so bilanziert ist, daß beim Abbrand der Gassatzmischung Sauerstoff im Überschuß gebildet wird.
- 10. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß es als Abbrandmoderatoren Stoffe oder ihre Gemische enthält, die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, wobei der Anteil dieser Stoffe an der Mischung bis ca. 8% betragen kann.
- 11. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß es als Abbrandmoderatoren Metalle,

  Metalloxide und/oder Metallkarbonate und/oder Metallsulfide oder Mischungen dieser Abbrandmoderatoren enthält, wobei als Metalle vorzugsweise Bor, Silicium,
  Kupfer, Eisen, Titan, Zink oder Molybdän eingesetzt werden.
  - 12. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß es als Abbrandmoderatoren Schwefel, Ferrocen und seine Derivate enthält.



- 13. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß es als Zuschlag Stoffe enthält, die geeignet sind, den Anteil der Schadgase Stickoxide und/oder Kohlenmonoxid zu reduzieren.
- 14. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 13, dadurch gekennzeichnet, daß es als Zuschlagstoff
- Abbrandmoderatoren, Edelmetalle wie Palladium, Ruthenium, Rhenium, Platin oder Rhodium oder Oxide der
  Edelmetalle, sowie Mischungen dieser Verbindungen oder
- basisch reagierende Stoffe, wie beispielsweise Oxide,
  Hydroxide oder Carbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle, der des Zinks, sowie Mischungen dieser Verbindungen oder
- Harnstoff, Guanidin und seine Derivate, Verbindungen mit NH<sub>2</sub>-Gruppen wie beispielsweise Amidosulfonsäuren,

  Amidokomplexe, Amide, sowie Mischungen dieser Verbindungen enthält.
- 15. Treibmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß die Menge der eingesetzten Zuschläge im Satz etwa 10 Gew.-% und in den Abströmkanälen bis 75 Gew.-%, bezogen auf den Gassatz, ausmacht.
- 16. Treibmittel für Gasgeneratoren aus stickstoffhaltigen 30 Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, daß es
- a) als stickstoffhaltige Verbindung (Brennstoff) eine Kombination des Aminotetrazols und den Salzen, vorzugsweise den Kalzium-, Magnesium- oder Zink-salzen des Aminotetrazols, vorzugsweise eine Kombination des 5-Aminotetrazols und den entsprechenden Salzen des 5-Aminotetrazols;

10

25

30

35



- b) als Oxidationsmittel wenigstens zwei Verbindungen aus der Gruppe der Peroxide, Nitrate, Chlorate oder Perchlorate, vorzugsweise Natriumnitrat und Kaliumperchlorat, sowie
- c) Abbrandmoderatoren, die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, vorzugsweise Zinkoxid und die Karbonate des Zinks bzw. des Kalziums enthält.
  - 17. Treibmittel für Gasgeneratoren aus stickstoffhaltigen Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, daß es
- (Brennstoff) stickstoffhaltige Verbindung als a) 15 Harnstoff, dessen Salze, Derivate und Abkömmlinge und deren Salze, vorzugsweise Biuret, Guanidin, Aminoquanidin, Guanidinnitrat, Nitroguanidin, Triaminogua-Thioharnstoff, Aminoguanidinnitrat, nidinnitrat, Aminoguanidinhydrogencarbonat, 20 dicarbonsäurediamid, Dicyandiamidinnitrat, Dicyandiamidinsulfat, Tetrazen und/oder Semicarbazidnitrat, sowie Urethane, Ureide wie Barbitursäure und ihre Derivate;
  - b) als Oxidationsmittel wenigstens zwei Verbindungen aus der Gruppe der Peroxide, Nitrate, Chlorate oder Perchlorate, vorzugsweise Natriumnitrat und Kaliumperchlorat, sowie
  - c) Abbrandmoderatoren, die geeignet sind, durch heterogene oder homogene Katalyse den Abbrand und seine Geschwindigkeit zu beeinflussen, vorzugsweise Zinkoxid und die Karbonate des Zinks bzw. des Kalziums enthält.
  - 18. Treibmittel gemäß Anspruch 16 oder 17, dadurch gekennzeichnet, daß die Oxidationsmittel gemäß Anspruch 6 und

die Abbrandmoderatoren gemäß einem der Ansprüche 10 bis 12 definiert sind.

- 19. Verfahren zur Herstellung eines Treibmittels für Gasgeneratoren nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
  dadurch gekennzeichnet, daß man das oder die stickstoffhaltige(n) Verbindung(en) (Brennstoff) mit den
  Oxidationsmitteln, den Abbrandmoderatoren und gegebenenfalls mit weiteren Zuschlägen vermischt und das
  Gemisch homogenisiert.
- 20. Verfahren nach Anspruch 19, dadurch gekennzeichnet, daß man das Treibmittel unter Einsatz von Preßhilfen, beispielsweise Graphit, Molybdänsulfid, Teflon, Talkum, Zinkstearat oder Bornitrid verpreßt.
  - 21. Verfahren nach Anspruch 20, dadurch gekennzeichnet, daß man die Preßlinge beschichtet.
- 20 22. Verfahren nach einem der Ansprüche 19 bis 21, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Steuerung der Abbrandgeschwindigkeit eine definierte Porosität der Preßlinge erzeugt.
- 25 23. Lebensrettungssystem, enthaltend ein Treibmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 18.
  - 24. Verwendung des Treibmittels nach einem der Ansprüche l bis 18 zur Erzeugung von Gas.

**ANTRAG** 

Der Unterzeichnete beantragt, daß die vorliegende internationale Anmeldung nach dem Vertrag über die internationale Zusammenarbeit auf dem Gebiet des Patentwesens behandelt wird.

· Vom Anmeldeamt auszufüllen ·

PCT/EP 96 / 00605

13 FEB 1996 Internationales Anmeldedatum (9 3. 02. 96)

EUROPEAN PATENT OFFICE PCT INTERNATIONAL APPLICATION

Name des Anmeldeamts und "PCT International Application"

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts (falls gewünscht)

	(max. 12 Zeichen)	95003 WO Upp
Feld Nr. I BEZEICHNUNG DER ERFINDUNG Gaserzeugende Mischungen		
Feld Nr. II ANMELDER		
Name und Anschrift: (Familienname, Vorname; bei juristischen Personen vol Bei der Anschrift sind die Posileitzahl und der Name de		Diese Person ist gleichzeitig Erfinder
Dynamit Nobel Aktiengesellschaft Kaiserstraße 1 D-53840 Troisdorf		Telefonnr.: 02241/89-1523
Deutschland		Telefaxnr.: 02241/89-1547
		Femschreibnr.: 885 666 dn d
Staatsangehörigkeit (Staat): DE	Sitz oder Wohnsitz (Si	taat): DE .
Diese Person ist Anmelder alle Bestimmungsstaten alle Bestimmungsstaten der Vereinigten State	aaten mit Ausnahme aten von Amerika	nur die Vereinigten Staaten von Amerika die im Zusatzfeld angegebenen Staaten
Feld Nr. III WEITERE ANMELDER UND/ODER (WEITE	RE) ERFINDER	
Name und Anschrift: (Familienname, Vorname: bei juristischen Personen voll: Bei der Anschrift sind die Posileitzahl und der Name des REDECKER, Klaus Burgfarrnbacherstraße 34 D-90431 Nürnberg Deutschland	itāndige amiliche Bezeichnung. Staats anzugeben)	Diese Person ist:  nur Anmelder  Anmelder und Erfinder  nur Erfinder (Wird dieses Kästchen angekreuzt, so sind die nachstehenden Angaben nicht nötig.)
Staatsangehörigkeit (Staat): DE	Sitz oder Wohnsitz (Sta	aat): DE
Diese Person ist Anmelder alle Bestimmungssta für folgende Staaten: alle Bestimmungssta der Vereinigten Staat	aten mit Ausnahme Len von Amerika	nur die Vereinigten Staaten von Amerika  die im Zusatzfeld angegebenen Staaten
Weitere Anmelder und/oder (weitere) Erfinder sind auf eine	m Fortsetzungsblatt ang	gegeben.
Feld Nr. IV ANWALT ODER GEMEINSAMER VERTRET	ER; ZUSTELLANSCI	HRIFT
Die folgende Person wird hiermit bestellt/ist bestellt worden, um für der vor den zuständigen internationalen Behörden in folgender Eigenschaf	n (die) Anmelder it zu handeln als:	Anwalt gemeinsamer Vertreter
Name und Anschrift: (Familienname, Vorname; bei juristischen Personen vollstä Bei der Anschrift sind die Postleitzahl und der Name des S	ndige amiliche Bezeichnung. iaals anzugeben.)	Telefonnr.: 02241/89-1523
<pre>Iynamit Nobel Aktiengesellschaft Fatentabteilung</pre>		Telefaxnr.:
D-53839 Troisdorf		02241/89-1547
Deutschland		Femschreibnr.: 885 666 dn d
Dieses Käsichen ist anzukreuzen, wenn kein Anwalt oder gem eine spezielle Zustellanschrift angegeben ist.	einsamer Verweier bestel	It ist und statt dessen im obigen Feld

Siehe Anmerkungen zu diesem Antragsformular

Blatt Nr. .....

Fortsetzung von Feld Nr. III WEITERE ANMELDER	UND/ODER (WE	ITERE) ERFINDER
Wird keines der folgenden Felder benut	t, so ist dieses Bla	ut dem Antrag nicht beizufügen.
Name und Anschrist: (Familienname, Vorname; bei juristischen Person Bei der Anschrist sind die Postleitzahl und der N	nen vollständige amtliche B ame des Staats anzugeben	Diese Person ist:
WEUTER, Waldemar		. nur Anmelder
Dammbacher Weg 8 D-90449 Nürnberg		X Anmelder und Erfinder
Deutschland		nur Erfinder (Wird dieses Köste angekreuzt, so sind die nachstehen Angaben nicht nötig.)
Staatsangehörigkeit (Staat): DE	Sitz oder Wol	nnsitz (Staat): DE
Diese Person ist Anmelder alle Bestim- für folgende Staaten: alle Bestimmungsstaaten der Vereinigte	ingsstaaten mit Ausnahn n Staaten von Amerika	ne X nur die Vereinigten die im Zusatzfeld Staaten von Amerika angegebenen Sta
Name und Anschrift: (Familienname, Vorname; bei juristischen Persone Bei der Anschrift sind die Postleitzahl und der Na	n vollständige amtliche Ber me des Staats anzugeben)	Diese Person ist:
BLEY, Ulrich		. nur Anmelder
Königstraße 3 D-90762 Fürth		X Anmelder und Erfinder
Deutschland		nur Erfinder (Wird dieses Kästch angekreuzt, so sind die nachstehend Angaben nicht nötig.)
Staatsangehörigkeit (Staat): DE	Sitz oder Woh	nsitz (Staat): DE
für folgende Staaten: mungsstaaten der Vereinigter Name und Anschrift: (Familienname, Vorname; bei juristischen Personer Bei der Anschrift sind die Postleitzahl und der Nan	Staaten von Amerika vollständige amtliche Beze te des Staats anzugeben)	nur die Vereinigten die im Zusatzfeld angegebenen Staaten von Amerika die im Zusatzfeld angegebenen Staaten von Amerika die im Zusatzfeld angegebenen Staaten von Amerika die im Zusatzfeld angegebenen Staaten die nur Anmelder die nur Anmelder die nur Erfinder (Wird dieses Kästche angekreuzt, so sind die nachstehende Angaben nicht nörig.)
Staatsangehörigkeit (Staat):	Sitz oder Wohn	sitz (Staat):
	esstaaten mit Ausnahme Staaten von Amerika	nur die Vereinigten die im Zusatzfeld Staaten von Amerika angegebenen Staate
Name und Anschrift: (Familienname, Vorname; bei juristischen Personen: Bei der Anschrift sind die Posileitzahl und der Name	vollständige amtliche Bezei des Staats anzugeben)	Diese Person ist:
		nur Anmelder
		nur Erfinder (Wird dieses Käsicher angekreuzt, so sind die nachstehender Angaben nicht nötig.)
aatsangehörigkeit (Staat):	Sitz oder Wohns	itz (Staat):
	staaten mit Ausnahme taaten von Amerika	nur die Vereinigten Staaten von Amerika  die im Zusaufeld angegebenen Staaten
Weitere Anmelder und/oder (weitere) Erfinder sind auf e	inem zusätzlichen F	ortsetzungsblatt angegeben.
nblatt PCT/RO/101 (Fortsetzungsblatt) (Juli 1993; Nachdruc	k Januar 1995)	Siehe Anmerkungen zu diesem Antrogsformule

Blat Nr. .. ?...

Feld Nr. V BESTIMMUNG N STAATEN				
Die folgenden Bestimmungen nach Regel 4.9 Absatz a werden hiem ein Kästchen mußer gebreuzt werden):	mit vorgenommen (bitte die entsprechenden Kästchen anloreuzen; wenigstens			
Regionales Patent				
Vertragsstaat des Harare-Protokolls und des PC1				
LU Luxemburg, MC Monaco, NL Niederlande, des Europäischen Patentübereinkommens und de				
CM Kamerun, GA Gabun, GN Guinea, ML Mal und jeder weitere Staat, der Vertragsstaat der OAP	CF Zentralafrikanische Republik, CG Kongo, CI Côte d'Ivoire, ali, MR Mauretanien, NE Niger, SN Senegal, TD Tschad, TG Togo Pl und des PCT ist (falls eine andere Schutzrechtsart oder ein sonstiges in Linie angeben)			
Nationales Patent (falls eine andere Schutzrechtsart oder einsonstiges				
AM Armenien	MD Republik Moldau			
AT Österreich	MG Madagaskar			
AU Australien	MN Mongolei			
BB Barbados	MW Malawi			
BG Bulgarien	MX Mexiko			
BR Brasilien	NO Norwegen			
BY Belarus	NZ Neuseeland			
X CA Kanada	x PL Polen			
CH und LI Schweiz und Liechtenstein	TPT Portugal			
X CN China	RO Rumänien			
X CZ Tschechische Republik	RU Russische Föderation			
DE Deutschland	SD Sudan			
DK Dänemark	SE Schweden			
EE Estland	SG Singapur			
ES Spanien	SI Slowenien			
FI Finnland	SK Slowakei			
GB Vereinigtes Königreich	TJ Tadschikistan			
	—			
GE Georgien	TM Turkmenistan			
☐ HU Ungarn	TT Trinidad und Tobago			
IS Island	UA Ukraine			
JP Japan	UG Uganda			
KE Kenia	■ US Vereinigte Staaten von Amerika			
KG Kirgisistan				
KP Demokratische Volksrepublik Korea	UZ Usbekistan			
	X VN Vietnam			
KR Republik Korea				
KZ Kasachstan	Kästchen für die Bestimmung von Staaten (für die Zwecke eines nationalen Patents), die dem PCT nach der Veröffentlichung			
LK Sri Lanka	dieses Formblatts beigetreten sind:			
LR Liberia	🛮 TR Türkei			
LT Litauen				
LU Luxemburg				
LV Lettland				
Zusätzlich zu den oben genannten Bestimmungen nimmt de	er Anmelder nach Regel 4.9 Absatz b auch alle anderen nach dem			
PCT zulässigen Bestimmungen vor mit Ausnahme der Bestimm	mung von inter dem Vorbehalt einer Bestätigung stehen und jede zusätzliche			
Bestimmung, die vor Ablauf von 15 Monaten ab dem Prioritä	ätsdatum nicht bestätigt wurde, nach Ablauf dieser Frist als vom			
Anmelder zurückgenommen gilt. (Die Bestätigung einer Bestimmung erfalgt durch die Einreichung einer Mitteilung, in der diese Bestimmung angegeben wird, und die Zahlung der Bestimmungs- und der Bestätigungsgebühr. Die Bestätigung muß beim Anmeldeam innorhalb der Frist von 15 Monateneingehen)				

Blatt Nr. . . . . . . . . . . .

•	Feld Nr. VI PRIORITÄT.	PRUCH	Weitere Priorität prüche sind	im Zusatzseld angegeben.			
	Die Priorität der folgenden fri	iheren Anmeldung(en) wird hie					
	Staat (Anmelde- oder Bestimmungsstaat der Annieldung)	Anmeldedatum (Tagl:Monatl Jahr)	Aktenzeichen	Anmeldeamt (nur bei regionaler oder internationaler Anmeldung)			
	(1) DE	18. Februar 1995 (18/02/95)	195 05 568.3	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,			
	(2)						
	(3)						
	Dieses Kästchen ankreuzen, wenn die beglaubigte Kopie der früheren Anmeldung von dem Antt ausgestellt werden soll, das für die Zwecke dieser internationalen Anmeldung Anmeldeant ist (eine Gebühr kann verlangt werden):  Das Anmeldeamt wird hiermit ersucht, eine beglaubigte Abschrift der oben in Zeile(n)  bezeichneten früheren Anmeldung(en) zu erstellen und dem Internationalen Büro zu übermitteln.						
	Feld Nr. VII INTERNATIO	NALE RECHERCHENBEH	ÖRDE				
1	Recherchenbehörden für die internau die die internationale Recherche du	herchenbehörde (ISA) (Sind zwe ionale Recherche zuständig, ist der Na rchführen soll; Zweibuchstaben-Coa	nmeder Behörde anzugeben, de genügt): ISA /				
	oet der internationalen kecherchend Recherche soweit wie möglich auf d Angabe der betreffenden Anmeldung	oenorue beantragt oder von inr dure ie Ergebnisse einer solchen früherei (bzw. deren Übersetzung) oder des	le Recherche, Recherche internationaler Art chgeführt worden ist und diese Behörde nur n Recherche zu stützen. Die Recherche oder Recherchenantrags zu bezeichnen.	n ersucht wird, die internationale r der Recherchenantrag ist durch			
1	Staat (oder regionales Amt):	Datum (Tag/Monal	Aktenzeichen				
	Feld Nr. VIII KONTROLL	ISTE					
T	Diese internationale Anmeldur	ng umfaßt: Dieser internationa	len Anmeldung liegen die nachstehend	angekreuzten Unterlagen bei:			
	1. Antrag : 4 2. Beschreibung : 16	Blätter 1. Unterzeich Vollmach	hnete gesonderte 5. X Blatt für die	Gebührenberechnung			
	2. Beschreibung : 16 3. Ansprüche : 7	Blätter 2. Kopie der Vollmacht	allgemeinen 6. Gesonderte legten Mik	Angaben zu hinter- roorganismen			
	4. Zusammenfassung: 1	Blätter 3. Begründur der Unters	ng für das Fehlen 7. Sequenzpro	tokolle für Nucleotide			
	5. Zeichnungen : Blätter  4. X Prioritätsbeleg(e) (durch 8. Sonstige (einzeln aufführen):						
A	Nr. VI kennzeichnen):						
Abbildung Nr der Zeichnungen (falls vorhanden) soll mit der Zusammenfassung veröffentlicht werden.  Feld Nr. IX UNTERSCHRIFT DES ANMELDERS ODER DES ANWALTS							
D	er Name jeder unterzeichnenden Pers	son ist neben der Unterschrift zu wied	erholen, und es ist anzugeben, sofern sich die	snicht eindewijg aus dem Antrag			
<i>E1</i>	giot, in weither Eigensthaji ale Pers	son unierzeichnei.	,				
	Dynamit Nobel Ak						
,	mit Clasula	. 7	2				
		i.V. Dr. Uppena) Handlungsbevollma	ichtigter-				
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·						
_	D		amt auszufüller	• 1			
1.	Datum des tatsächlichen Eingar internationalen Anmeldung:	ngs dieser 1 3. 02. 19	96 (93. 02. 1993)	2. Zeichnungen einge-			
	Geändertes Eingangsdatum aufg fristgerecht eingegangener Unte zur Vervollständigung dieser int	rlagen oder Zeichnungen		gangen:			
4.	Datum des fristgerechten Eingang Richtigstellungen nach Anikel I	es der angeforderten		nicht ein- gegangen:			
	Vom Anmelder benannte Internationale Recherchenbehöre	de: ISA /	6. Übermittlung des Recherch Zahlung der Recherchenge	enexemplars bis zur bühr aufgeschohen			
D-	tum des Eingangs des Aktenex	Vom Internationalen	Büro auszufüllen —				
bei	m Internationalen Büro:	empars					

Zusatzseld Wird dieses Zusatzseld nicht benutzt, so ist dieses Blatt dem Antrag nicht beizufügen.

Mallan

Dieses Feld ist in folgenden Fällen auszufüllen:

1. Wenn der Platz in einem Feld nicht für alle Angaben ausreicht:

#### insbesondere:

- i) Wenn mehr als zwei Anmelder undloder Erfinder vorhanden sind und kein Fortsetzungsblatt zur Verfügung steht:
- ii) Wenn in Feld Nr. 11 oder 111 die Angabe "die im Zusatzfeld angegebenen Staaten" angekreuzt ist:
- iii) Wenn der in Feld Nr. II oder III genannte Erfinder oder Erfinder/Anmelder nicht für alle Bestimmungsstaaten oder für die Vereinigten Staaten von Amerika als Erfinder benannt ist:
- iv) Wenn zusätzlich zu dem Anwalt/den Anwälten, die in Feld Nr. IV angegeben sind, weitere Anwälte bestellt sind:
- v) Wenn in Feld Nr. V bei einem Staat (oder bei OAPI) die Angabe "Zusatzpatent" oder "Zusatzzertifikat" oder wenn in Feld Nr. V bei den Vereinigten Staaten von Amerika die Angabe "Fortsetzung" oder "Teilfortsetzung" hinzugefügt wird:
- vi) Wenn die Priorität von mehr als drei früheren Anmeldungen beansprucht wird:
- 2. Wenn der Anmelder für irgendein Bestimmungsamt die Vergünstigung nationaler Vorschriften betreffend unschädliche Offenbarung oder Ausnahmen von der Neuheitsschädlichkeit in Anspruch nimmt:

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. ..." [Nummer des Feldes angeben] die gleichen Angaben zu machen wie in dem Feld vorgesehen, das platzmäßig nicht ausreicht;

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. III" für jede weitere Person die in Feld Nr. III vorgesehenen Angaben zu machen.

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. II", "Fortsetzung von Feld Nr. III" oder "Fortsetzung von Feld Nr. II und Nr. III" die Namen der Anmelder und neben jedem Namen der Staat oder die Staaten (undloder ggf. ARIPO-, europäisches oder OAPI-Patent) anzugeben, für die die bezeichnete Person Anmelder ist.

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. II" oder "Fortsetzung von Feld Nr. II" oder "Fortsetzung von Feld Nr. II und Nr. III" der Name des Erfinders und neben jedem Namen der Staat oder die Staaten (und/oder ggf. ARIPO-, europäisches oder OAPI-Patent) anzugeben, für die die bezeichnete Person Erfinder ist.

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. IV" für jeden weiteren Anwalt die gleichen Angaben zu machen wie in Feld Nr. IV vorgesehen.

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. V" die Namen der betreffenden Staaten (oder OAPI) und nach dem Namen jeder dieser Staaten (oder OAPI) das Aktenzeichen des Hauptschutzrechts oder der Hauptschutzrechtssanmeldung und das Datum der Erteilung des Hauptschutzrechts oder der Einreichung der Hauptschutzrechtsanmeldung anzugeben.

In diesem Fall sind mit dem Vermerk "Fortsetzung von Feld Nr. VI" für jede weitere frühere Anmeldung die gleichen Angaben zu machen wie in Feld Nr. VI vorgesehen.

In diesem Fallist mit dem Vermerk "Erklärung betreffend unschädliche Offenbarung oder Ausnahmen von der Neuheitsschädlichkeit" nachstehend diese Erklärung abzugeben.

Fortsetzung von Feld Nr. IX

REDECKER, Klaus)

REDECKER, KIAUS

WEUTER. Waldemar

BLEY, Ulrich

## **PCT**

## INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

(Artikel 36 und Regel 70 PCT)

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts	WEITERES	siehe Mitteilung über die Übersendung des internationalen		
95003 WO Upp	VORGEHEN	vorläufigen Prüfungsberichts (Formblatt PCT/IPEA/416)		
Internationales Aktenzeichen	Internationales Anmeldedatu (Tag/Monat/Jahr)	m Prioritätsdatum (Tag/Monat/Jahr)		
PCT/EP 96/00605	13/02/1996	18/02/1995		
Internationale Patentklassifikation (IPK) od	er nationale Klassifikation und	IPK		
	C06D5/06			
Anmelder				
DYNAMIT NOBEL GMBH et al.	•			
<ol> <li>Der internationale vorläufige Prüfu Behörde erstellt und wird dem Ann</li> </ol>	ingsbericht wurde von der mit nelder gemäß Artikel 36 übern	der internationalen vorläufigen Prüfung beauftragten nittelt.		
2. Dieser BERICHT umfaßt insgesa	umt <u>6</u> Blätter einsch	ließlich dieses Deckblatts.		
Außerdem liegen dem Bericht ANLAGEN bei; dabei handelt es sich um Blätter mit Beschreibungen, Ansprüchen und/oder Zeichnungen, die geändert wurden und diesem Bericht zugrunde liegen, und/oder Blätter mit vor dieser Behörde vorgenommenen Berichtigungen (siehe Regel 70.16 und Abschnitt 607 der Verwaltungsrichtlinien zum PCT)				
Diese Anlagen umfassen insgesamt	Blätter.			
3. Dieser Bericht enthält Angaben und	d die entsprechenden Seiten zu	folgenden Punkten:		
I X Grundlage des Berichts				
II Priorität				
L	Sutachtens über Neuheit, erfin	derische Tätigkeit und gewerbliche Anwendbarkeit		
IV Mangelnde Einheitlichke				
<u> </u>		oder Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der		
V E Begründete Feststellung nach Artikel 35(2) hinsichtlich der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der gewerblichen Anwendbarkeit; Unterlagen und Erklärungen zur Stützung dieser Feststellung				
VI Bestimmte angeführte U	Interlagen			
VII Bestimmte Mängel der i	nternationalen Anmeldung			
VIII Besumme Bemerkunge	VIII Bestimmte Bemerkungen zur internationalen Anmeidung			
· 				
Datum der Einreichung des Antrags	Dat	um der Fertigstellung dieses Berichts		
		3 0. 05. <b>97</b>		
12/09/1996		5, 00, <b>9</b> 7		
		N. A. C.		
Name und Postanschrift der mit der internati Prüfung beauftragten Behörd	onalen vorläufigen Bevo	llmächtigter Bediensteter		
Europäisches Patentamt, P.B. 581	8 Patendaan 2	A) [ R. SCHUT		
NL-2280 HV Rijswijk - Niederland Tel.: (+31-70) 340-2040, Tx. 31 65	e. Steponi.	Ilmächtigter Bediensteter  R. SCHUT		
Fax: (+31-70) 340-3016 Formblatt PCT/IPEA/409 (Deckblatt)(Januar	Tel.	<u> </u>		

# INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

I.	Grundlage	des	Berichts
Ι.	Grundlage	ues	Dellen

- 1. Dieser Bericht wurde erstellt auf der Grundlage (Ersatzblätter, die dem Anmeldeamt auf eine Aufforderung nach Artikel 14 hin vorgelegt wurden, gelten in Rahmen dieses Berichts als "ursprünglich eingereicht" und sind ihm nicht beigefügt, weil sie keine Änderungen enthalten.)
  - [x] der internationalen Anmeldung in der ursprünglich eingereichten Fassung.
  - Begründete Feststellung nach Artikel 35(2) hinsichtlich der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der gewerblichen Anwendbarkeit; Unterlagen und Erläuterungen zur Stützung dieser Feststellung

### 1. Feststellung

Neuheit	_	1-16,20-22 17-19,23,24	JA NEIN
Erfinderische Tätigkeit	Ansprüche Ansprüche	1-24	JA NEIN
Gewerbliche Anwendbarkeit	Ansprüche Ansprüche	1-24	JA NEIN

## Unterlagen und Erklärungen

Die folgenden im Recherchenbericht zitierten Dokumente sind in diesem Internationalen Vorläufigen Prüfungsbericht berücksichtigt worden:

# INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

- D1: EP-A-607446 (Nippon Koki CO., LTD.)
- D2: US-A-2953448 (W. Maxwell)
- D3: EP-A-438851 (Automotive Systems Laboratory Inc.)
- D4: US-A-5139588 (D.R. Poole)
- D5: EP-A-519485 (Dynamit Nobel Aktiengesellschaft)
- D6: DE-A-4108225 (Fraunhofer-Gesellschaft zur Förderung der angewandten Forschung eV)
- D7: FR-A-2691706 (S.N.C. LIVBAG)

### <u>In Bezug auf Neuheit</u>

la)Dokument Dl offenbart (vgl. Beispiel 15 in Tabelle 1) eine Treibmittel aus stickstoffhaltige Verbindungen für Gasgeneratoren einsetzbar in Fahrzeugen zur Lebensrettung, das Azodicarbonsäurediamid, Kaliumperchlorat, Kalziumperoxid und Kupfer(II)oxid enthält. Zur Herstellung werden diese Komponenten vermischt und das Gemisch homogenisiert (vgl. Seite 4, Zeilen 56-58).

1b)Dokument D2 offenbart (Beispiel 14) eine Zusammensetzung, die Natriumnitrat, Ammoniumpersulfat, Guanidinnitrat und Kupfer(I)chlorid enthält.

1c) <u>Der Gegenstand der Ansprüche 1-16,20-22</u> werd nicht in den Entgegenhaltungen D1-D7 erwähnt und werden deshalb als neu betrachtet und erfüllen somit die Erfordernisse des Artikels 33 (2) PCT.

1d)Die vorliegende Anmeldung erfüllt das in Artikel 33(2) PCT genannte Kriterium nicht, weil <u>der Gegenstand der unabhängigen Ansprüche 17.19.23 und 24</u> im Hinblick auf dem in D1 und D2 beschriebenen Stand der Technik (Regel 64(1) PCT) nicht neu ist. <u>Der Gegenstand des abhängigen Anspruchs 18</u> ist nicht neu im Hinblick auf dem in D1 beschriebenen Stand der Technik und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(2) PCT.

### In Bezug auf erfinderische Tätigkeit

2)Der vorliegende Anmeldung liegt die Aufgabe (vgl. Seite 4, Zeile 8 -

Seite 5, Zeile 8) <u>zugrunde, Gasgeneratortreibstoffe</u> auf Basis von wenigstens einer selektierten stickstoffhaltigen Verbindung, die im Gemisch mit mehreren bestimmten Oxidationsmitteln bei ihrer thermisch/chemischen Umsetzung hauptsächlich  ${\rm CO_2}$ ,  ${\rm O_2}$  und  ${\rm H_2O}$  bilden, jedoch <u>keine Gase wie CO oder NO\_x</u> in gesundheitsfährdenden Konzentrationen entwickeln, bereitzustellen.

Das Problem war die gleichzeitige Reduzierung des NO<sub>x</sub>-Anteils und des CO-Anteils im erzeugten Gasgemisch (vgl. Seite 2, Zeile 26 - Seite 3, Zeile 7). Zuschlagstoffe (vgl. Seite 8, Zeile 38 - Seite 9, Zeile 2) können beliebig zur zusätzlicher Herabsetzung der Schadgase im erzeugten Gasgemisch verwendet werden.

### Unabhängiger Anspruch 16

2a1)Dokument D3, das als nächstliegender Stand der Technik angesehen wird für unabhängigen Anspruch 16, offenbart (vgl. Anspruch 4) eine Treibstoffzusammensetzung auf Basis von 5-Aminotetrazol und/oder deren Salze, wenigstens ein Oxidationsmittel aus der Gruppe der Nitrate oder Perchlorate und wenigstens ein Metalloxid. Die Verwendung von Ammoniumperchlorat in Kombination mit Kaliumnitrat ist bevorzugt (vgl. Spalte 6, Zeile 45 - Spalte 7, Zeile 26). Der Gegenstand des Anspruchs 16 unterscheidet sich nur dadurch von D3, daß das Merkmal, eine Kombination des aminotetrazols und deren Salze, nicht explizit offenbart wird. Eine Reduzierung des CO-Anteils im erzeugten Gasgemisch wird infolge der Verwendung einer Kombination von Aminotetrazol und deren Salz in der Treibstoffzusammensetzung beobachtet.

2a2)Dieses Merkmal wurde schon für den gleichen Zweck bei einer ähnlichen Treibstoffzusammensetzung benutzt, vgl. dazu D4, insbesondere Spalte 8, Zeile 39 - Spalte 9, Zeile 19. Es ist im Bedarfsfall, nämlich wenn bei der aus D3 bekannten Treibstoffzusammensetzung der gleiche Zweck erreicht werden soll, ist es für den Fachmannn ohne weiteres möglich, das aus D4 bekannte Merkmal auch bei einer Treibstoffzusammensetzung gemäß D3 mit entsprechender Wirkung anzuwenden und auf diese Weise ohne erfindrisches Zutun zu einer Treibstoffzusammensetzung gemäß dem Anspruch 16 zu gelangen. Daher beruht der

Gegenstand des Anspruchs 16 nicht auf einer erfinderische Tätigkeit und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

#### Unabhängiger Anspruch 1

2b)Dokument D1 (vgl. Anspruch 2) offenbart eine Treibstoffzusammensetzung auf Basis von einer stickstoffhaltigen Verbindung, eine Halogenatsalz und ein Perhalogenatsalz. Ein Zusatz von Peroxide ist wirksam zur Reduzierung des CO-Anteils im erzeugen Gas (vgl. Seite 4; Zeilen 40-45). Die Abbrandmoderatoren und Zuschläge des Anspruchs 1 sind übliche Komponenten solcher Treibstoffzusammensetzungen und sind ebenfalls bekannt aus D1 (vgl. Seite 4, Zeilen 14-29 und Zeilen 46-55).

Daher beruht der Gegenstand des Anspruchs 1 nicht auf einer erfinderische Tätigkeit und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

### 3) Merkmale der abhängigen Ansprüche

- 3a)Die Stickstoffverbindungen, <u>die Merkmale der Ansprüche 2-5</u>, sind bekannt aus D5 (vgl. Anspruch 1).
- 3b)Die Oxidationsmittel, <u>die Merkmale der Ansprüche 6-8</u>, sind bekannt aus D4 (vgl. Spalte 7, Zeilen 10-14).
- 3c) Das Merkmal des Anspruchs 9 ist bekannt aus D3 (vgl. Spalte 3, Zeilen 45-51).
- 3d) <u>Die Merkmale der Ansprüche 10-12,18</u> sind bekannt aus D5 (vgl. Seite 4, Zeilen 26-32).
- 3e) <u>Die Merkmale der Ansprüche 13-15</u> sind bekannt aus D1 (vgl. Seite 4, Zeilen 46-55) und D6 (vgl. Ansprüche 7-11) und D7 (vgl. Seite 6, Zeilen 20-27).
- 3f)<u>Die Merkmale der Ansprüche 20-22</u> sind bekannt aus D5 (vgl. Ansprüche 9-12).



3g)Daher beruht der Gegenstand der abhängigen Ansprüche 1-15,18,20-22 nicht auf einer erfindrische Tätigkeit und Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

#### VIII. Bestimmte Bemerkungen zur internationalen Anmeldung

Zur Klarheit der Patentansprüche, der Beschreibung und der Zeichnungen oder zu der Frage, ob die Ansprüche in vollem Umfang durch die Beschreibung gestützt werden, ist folgendes zu bemerken:

1)Die in den unabhängigen Ansprüchen 1,16 und 17 enthaltenen verschiedenen Definitionen der Erfindung sind so beschaffen, daß die Ansprüche insgesamt im Widerspruch zu Artikel 6 PCT nicht klar und knapp gefaßt sind (Artikel 6 und Regel 6.4a) - c) PCT).

2)Die verallgemeinernde Angabe in der Beschreibung auf Seite 7, Zeilen 25-26 ist nicht klar; wenn sie zur Auslegung der Ansprüche 1,16,17 herangezogen wird, macht sie sie im Widerspruch zu Artikel 6 und Regel 6.4a-c PCT unklar.

3) Es ist nicht klar, ob die Beispiele 11 und 12 zum Schutzbereich der <u>vorliegender Erfindung gehören</u>, da die Oxidationsmitteln dieser Beispiele zur selben chemischen Gruppe der Nitrate gehören. In diesem Sinn ist der Wortlaut der unabhängigen Ansprüche 1,16 und 17 auch nicht klar (Artikel 6 PCT).

4) Die beabsichtigte Reduzierung des NO -Anteils im erzeugten Gas ist in keinem der Beispiele der vorliegende Anmeldung durch Ergebnisse unterstützt worden.

5)Das Mischungsverhältnis der Oxidationsmitteln 1:2:10 ist nicht klar, weil drei beliebige Oxidationsmitteln ausgewählt werden können, und gemäß der Beschreibung zum Beispiel der Nitratanteil möglichst gering zu halten ist (vgl. Seite 7, Zeilen 26-30).



# **PCT**

### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

4

(PCTArticle 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference	<del></del>			
95003 WO Upp	FOR FURTHER AC	OR FURTHER ACTION See Notification of Transmittal of Internation Preliminary Examination Report (Form PCT/IPEA/416		
International application No.	International filing date (d		Priority date (day/month/year)	
PCT/EP 96/00605	13.02.96		18.02.95	
International Patent Classification (IPC	C) or national classification and	IPC		
·				
	C06D5/06			
Applicant				
	L GMBH et al.			
This international preliminary     and is transmitted to the appli	examination report has been p	prepared by this Inte	ernational Preliminary Examining Authority	
and is transmitted to the appli	cant according to Article 30.			
2. This REPORT consists of a to	tal of 9 sheets, in	cluding this cover s	heet.	
This report is also acco	ompanied by ANNEXES, i.e.,	sheets of the descri	ription, claims and/or drawings which have	
been amended and are t	he basis for this report and/or 607 of the Administrative Inst	sheets containing re	ectifications made before this Authority (see	
		detions under the r	C1).	
These annexes consist of a tot	al of sheets.			
3. This report contains indication	ns relating to the following iter	ns:		
I X Basis of the repo	rt ·			
II Priority			·	
III Non-establishme	ent of opinion with regard to no	velty, inventive ste	p and industrial applicability	
IV Lack of unity of	the invention			
		gard to novelty, inv	entive step or industrial applicability:	
	lanations supporting such state		-	
VI Certain documer	nts cited		·	
VII Certain defects i	n the international application			
VIII X Certain observat	ions on the international applic	ation		
Date of submission of the demand		Date of completion	of this report	
		•		
12.09.96		3	30.05.97	
Name and mailing address of the IPE	√ EP	Authorized officer		
Facsimile No.		Telephone No.		

I. Basis of the report	·	<u></u>
	n the basis of i Replacement sheets which have been furnished ito in this report as originally filed undare not annexed to	
X the international	application as originally filed.	
the description.	pages	, as originally filed.
	pages	
	pages	
	pages	, filed with the letter of
the claims.	Nos.	, as originally filed.
	Nos.	
	Nos.	filed with the demand.
		. filed with the letter of
	Nos.	
the drawings.	sheets/fig	, as originally filed.
	sheets/fig	
•	sheets/fig	. filed with the letter of
	sheats/fig	. filed with the letter of
the claims. the drawings.	Nossheets/fig	
This report has been to go beyond the distance.  Additional observations,	en established as if (some of) the amendments had no sciosure as filed, as indicated in the Supplemental Box if necessary:	t been made, since they have been considered (Rule 70.2(c)).
	·	•

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No. PCT/EP 96/00605

V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement

1.	Statement			
	Novelty (N)	Claims	1 - 16, 20 - 22	YES
		Claims	17 - 19, 23, 24	NO
	Inventive step (IS)	Claims		YES
	• • •	Claims	1 - 24	NO
	Industrial applicability (IA)	Claims	1 - 24	YES
		Claims		NO

#### 2. Citations and explanations

The following documents cited in the search report have been taken into consideration in this international preliminary examination report:

D1: EP-A-607 446 (Nippon Koki Co., Ltd.)

D2: US-A-2 953 448 (W. Maxwell)

D3: EP-A-438 851 (Automotive Systems Laboratory Inc.)

D4: US-A-5 139 588 (D. R. Poole)

D5: EP-A-519 485 (Dynamit Nobel Aktiengesellschaft)

D6: DE-A-41 08 225 (Fraunhofer-Gesellschaft zur Förderung der angewandten Forschung eV)

D7: FR-A-2 691 706 (S. N. C. LIVBAG)

#### Novelty

Document D1 discloses (cf. Example 15 in Table 1) a propellant containing nitrogen-containing compounds for gas generators, which can be used in life-saving vehicles and which contains azodicarboxylic acid diamide, potassium perchlorate, potassium peroxide and copper(II) oxide. To prepare the propellant, these components are mixed and the mixture homogenized (cf. page 4, lines 56 - 58).

. . . / . . .

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(Continuation of V.2)

- 1b) Document D2 discloses (Example 14) a composition which contains sodium nitrate, ammonium persulphate, guanidine nitrate and copper(I) chloride.
- 1c) The subject matters of claims 1 16 and 20 22 are not mentioned in the citations D1 D7; they are therefore considered to be novel and thus to comply with the requirements of PCT Article 33(2).
- 1d) The present application does not meet the criterion of PCT Article 33(2), because the subject matters of the independent claims 17, 19, 23 and 24 are not novel, having regard to the prior art described in D1 and D2 (PCT Rule 64.1). The subject matter of the dependent claim 18 is not novel, having regard to the prior art described in D1, and does not comply with the requirements of PCT Article 33(2).

#### Inventive step

2) The problem to be solved by the present application (cf. page 4, line 8 - page 5, line 8) is to provide gas generator propellants which are based on at least one selected nitrogen-containing compound and which, when mixed with several specific oxidizing agents, form mainly CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub> and H<sub>2</sub>O during their thermal/chemical reaction but do not evolve gases such as CO or NO<sub>x</sub> in physiologically harmful concentrations.

The problem was to reduce the  $NO_x$  fraction and the CO fraction simultaneously in the gaseous mixture produced (cf. page 2, line 26 - page 3, line 7). Additives (cf. page 8, line 38 - page 9, line 2) can

. . . / . . .

PCT/EP 96/00605

(Continuation of V.2)

be used, if desired, to further reduce the noxious gases in the gaseous mixture produced.

#### Independent claim 16

- 2a1) Document D3, which is regarded as the closest prior art for the independent claim 16, discloses (cf. claim 4) a propellant composition based on 5-aminotetrazole and/or its salts, at least one oxidizing agent from the group comprising nitrates or perchlorates and at least one metallic oxide. use of ammonium perchlorate in combination with potassium nitrate is preferred (cf. column 6, line 45 - column 7, line 26). The subject matter of claim 16 is distinguished from D3 only in that the feature of the combination of aminotetrazole and its salts is not explicitly disclosed. A reduction in the CO fraction in the gaseous mixture produced is observed when a combination of aminotetrazole and its salt is used in the propellant composition.
- This feature has already been used for the same 2a2) purpose in a similar propellant composition, cf. D4, in particular column 8, line 39 - column 9, line 19. If necessary, i.e., if the same purpose is to be achieved with the propellant composition known from D3, a person skilled in the art would have no difficulty in applying the feature known from D3 to equivalent effect in a propellant composition according to D3 also and would thereby arrive at a propellant composition according to claim 16 without exercising inventive skill. Consequently, the subject matter of claim 16 does not involve an

. . . / . . .

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No. PCT/EP 96/00605

(Continuation of V.2)

inventive step and does not comply with the requirements of PCT Article 33(3).

#### Independent claim 1

Document D1 (cf. claim 2) discloses a propellant composition based on a nitrogen-containing compound, a halogenated salt and a perhalogenated salt. The addition of peroxide is effective in reducing the CO fraction in the gas produced (cf. page 4; lines 40 - 45). The combustion moderators and additives of claim 1 are usual components of such propellant compositions and are likewise known from D1 (cf. page 4, lines 14 - 29 and lines 46 - 55).

Consequently, the subject matter of claim 1 does not involve an inventive step and does not comply with the requirements of PCT Article 33(3).

#### 3) Features of the dependent claims

- 3a) The nitrogen compounds, i.e., the features of claims 2 5, are known from D5 (cf. claim 1).
- 3b) The oxidizing agents, i.e., the features of claims 6

   8, are known from D4 (cf. column 7, lines 10 14).
- 3c) The feature of claim 9 is known from D3 (cf. column 3, lines 45 51).
- 3d) The features of claims 10 12 and 18 are known from D5 (cf. page 4, lines 26 32).
- 3e) The features of claims 13 15 are known from D1 (cf. page 4, lines 46 55), D6 (cf. claims 7 11) and D7 (cf. page 6, lines 20 27).

.../...

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No. PCT/EP 96/00605

(Continuation of V.2)

- 3f) The features of claims 20 22 are known from D5 (cf. claims 9 12).
- 3g) Consequently, the subject matters of the dependent claims 1 15, 18 and 20 22 do not involve an inventive step and do not comply with the requirements of PCT Article 33(3).

#### INTERNAT: ONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No. PCT/EP 96/00605

#### VIII. Certain observations on the international application

The following observations on the clarity of the claims, description, and drawings or on the question whether the claims are fully supported by the description, are made:

- 1) The different definitions of the invention in the independent claims 1, 16 and 17 are so worded that the claims as a whole are not clear and concise, in contravention of PCT Article 6 (PCT Article 6 and PCT Rule 6.4a) c)).
- The general statement in the description, page 7, lines 25 and 26 is not clear; if used to interpret claims 1, 16 and 17 it makes them unclear, in contravention of PCT Article 6 and PCT Rule 6.4a) - c).
- It is not clear whether Examples 11 and 12 fall within the scope of protection of the present invention, because the oxidizing agents of these Examples belong to the same chemical group, i.e., the nitrates. The text of the independent claims 1, 16 and 17 is therefore not clear (PCT Article 6).
- 4) The desired reduction of the NO<sub>x</sub> fraction in the gas produced is not supported by results in any of the Examples of the present application.
- 5) The mixing ratio of the oxidizing agents 1:2:10 is not clear, because any three oxidizing agents can be chosen and according to the description the nitrate fraction, for example, must be kept as low as possible (cf. page 7, lines 26 30).

# VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS

# **PCT**

REC'D 04 JUN 1997

POT

117

# INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

(Artikel 36 und Regel 70 PCT)

		siehe Mitteilung über die Übersendung des internationalen
Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts	WEITERES VORGEHEN	siehe Mitteilung über die Oberschlung der PCT/IPEA/416) vorläufigen Prüfungsberichts (Formblatt PCT/IPEA/416)
95003 WO Upp	Internationales Anmeldeda	(TagiMonatiJahr)
Internationales Aktenzeichen	(Tag/Monat/Jahr)	18/02/1995
PCT/EP 96/ 00605	13/02/1996	
Internationale Patentklassifikation (IPK) of		RECEIVED
	C06D5/06	APR 2 3 1998
Anmelder		APR 2 J 1776
DYNAMIT NOBEL GMBH et al	•	GNOUP 2200
2. Dieser BERICHT umfaßt insges  Außerdem liegen dem Bericht Zeichnungen, die geändert wu menen Berichtigungen (siehe Diese Anlagen umfassen insgesam  3. Dieser Bericht enthält Angaben u  I X Grundlage des Bericht	ANLAGEN bei; dabei ha rden und diesem Bericht zug Regel 70.16 und Abschnitt 6 mt Blätter.	schließlich dieses Deckblatts.  ndelt es sich um Blätter mit Beschreibungen, Ansprüchen und/oder grunde liegen, und/oder Blätter mit vor dieser Behörde vorgenom- 07 der Verwaltungsrichtlinien zum PCT)
IV Mangelnde Einheitlich	ikeit der Erfindung	ntlich der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der Lärungen zur Stützung dieser Feststellung
VI Bestimmte angeführte	Unterlagen	·
VII Bestimmte Mängel de	er internationalen Anmeldun	8
VIII Bestimmte Bemerkur	igen zur internationalen Anr	neldung
Datum der Einreichung des Antrags		Datum der Fertigstellung dieses Berichts
Datum der Einteichung des 1212 -B		3 <sup>()</sup> . 05. 97
12/09/1996		·
Name und Postanschrift der mit der inte Prüfung beauftragten Behörde  Europäisches Patentamt, P.E. NL-2280 HV Rijswijk - Niede Tel.: (+31-70) 340-2040, Tx. Fax: (+31-70) 340-3018	3. 5818 Patentiaan 2 riande 31 651 epo ni,	Bevollmächtigter Bediensteter  Tel.
DOT (IDE A (400 (Deckblatt)(Ja)	nuar 1994) (25/1	J4/1997)

Formblatt PCT/IPEA/409 (Deckblatt)(Januar 1994)

ζ,

# Grundlage des Berichts

- 1. Dieser Bericht wurde erstellt auf der Grundlage (Ersatzblätter, die dem Anmeldeamt auf eine Aufforderung nach Artikel 14 hin vorgelegt wurden, gelten in Rahmen dieses Berichts als "ursprünglich eingereicht" und sind ihm nicht beigefügt, weil sie keine Änderungen enthalten.)
  - [x] der internationalen Anmeldung in der ursprünglich eingereichten Fassung.
- V. Begründete Feststellung nach Artikel 35(2) hinsichtlich der Neuheit, der erfinderischen Tätigkeit und der gewerblichen Anwendbarkeit; Unterlagen und Erläuterungen zur Stützung dieser Feststellung

#### 1. Feststellung

Neuheit	<del>-</del>	1-16,20-22 17-19,23,24	JA NEIN
Erfinderische Tätigkeit	Ansprüche Ansprüche	1-24	JA NEIN
Gewerbliche Anwendbarkeit	Ansprüche Ansprüche	1-24	JA NEIN

### Unterlagen und Erklärungen

Die folgenden im Recherchenbericht zitierten Dokumente sind in diesem Internationalen Vorläufigen Prüfungsbericht berücksichtigt worden:

- D1: EP-A-607446 (Nippon Koki CO., LTD.)
- D2: US-A-2953448 (W. Maxwell)
- D3: EP-A-438851 (Automotive Systems Laboratory Inc.)
- D4: US-A-5139588 (D.R. Poole)
- D5: EP-A-519485 (Dynamit Nobel Aktiengesellschaft)
- D6: DE-A-4108225 (Fraunhofer-Gesellschaft zur Förderung der angewandten Forschung eV)
- D7: FR-A-2691706 (S.N.C. LIVBAG)

#### In Bezug auf Neuheit

1

la)Dokument D1 offenbart (vgl. Beispiel 15 in Tabelle 1) eine Treibmittel aus stickstoffhaltige Verbindungen für Gasgeneratoren einsetzbar in Fahrzeugen zur Lebensrettung, das Azodicarbonsäurediamid, Kaliumperchlorat, Kalziumperoxid und Kupfer(II)oxid enthält. Zur Herstellung werden diese Komponenten vermischt und das Gemisch homogenisiert (vgl. Seite 4, Zeilen 56-58).

1b) Dokument D2 offenbart (Beispiel 14) eine Zusammensetzung, die Natriumnitrat, Ammoniumpersulfat, Guanidinnitrat und Kupfer(I)chlorid enthält.

1c) <u>Der Gegenstand der Ansprüche 1-16,20-22</u> werd nicht in den Entgegenhaltungen D1-D7 erwähnt und werden deshalb als neu betrachtet und erfüllen somit die Erfordernisse des Artikels 33 (2) PCT.

1d)Die vorliegende Anmeldung erfüllt das in Artikel 33(2) PCT genannte Kriterium nicht, weil <u>der Gegenstand der unabhängigen Ansprüche 17,19,23 und 24</u> im Hinblick auf dem in D1 und D2 beschriebenen Stand der Technik (Regel 64(1) PCT) nicht neu ist. <u>Der Gegenstand des abhängigen Anspruchs 18</u> ist nicht neu im Hinblick auf dem in D1 beschriebenen Stand der Technik und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(2) PCT.

In Bezug auf erfinderische Tätigkeit

2)Der vorliegende Anmeldung liegt die Aufgabe (vgl. Seite 4, Zeile 8 -

Seite 5, Zeile 8) <u>zugrunde</u>, <u>Gasgeneratortreibstoffe</u> auf Basis von wenigstens einer selektierten stickstoffhaltigen Verbindung, die im Gemisch mit mehreren bestimmten Oxidationsmitteln bei ihrer thermisch/chemischen Umsetzung hauptsächlich  ${\rm CO_2}$ ,  ${\rm O_2}$  und  ${\rm H_2O}$  bilden, jedoch <u>keine Gase wie CO oder NO</u> in gesundheitsfährdenden Konzentrationen entwickeln, bereitzustellen.

Das Problem war die gleichzeitige Reduzierung des  $NO_X$ -Anteils und des CO-Anteils im erzeugten Gasgemisch (vgl. Seite 2, Zeile 26 - Seite 3, Zeile 7). Zuschlagstoffe (vgl. Seite 8, Zeile 38 - Seite 9, Zeile 2) können beliebig zur zusätzlicher Herabsetzung der Schadgase im erzeugten Gasgemisch verwendet werden.

#### Unabhängiger Anspruch 16

2a1)Dokument D3, das als nächstliegender Stand der Technik angesehen wird für unabhängigen Anspruch 16, offenbart (vgl. Anspruch 4) eine Treibstoffzusammensetzung auf Basis von 5-Aminotetrazol und/oder deren Salze, wenigstens ein Oxidationsmittel aus der Gruppe der Nitrate oder Perchlorate und wenigstens ein Metalloxid. Die Verwendung von Ammoniumperchlorat in Kombination mit Kaliumnitrat ist bevorzugt (vgl. Spalte 6, Zeile 45 - Spalte 7, Zeile 26). Der Gegenstand des Anspruchs 16 unterscheidet sich nur dadurch von D3, daß das Merkmal, eine Kombination des aminotetrazols und deren Salze, nicht explizit offenbart wird. Eine Reduzierung des CO-Anteils im erzeugten Gasgemisch wird infolge der Verwendung einer Kombination von Aminotetrazol und deren Salz in der Treibstoffzusammensetzung beobachtet.

2a2)Dieses Merkmal wurde schon für den gleichen Zweck bei einer ähnlichen Treibstoffzusammensetzung benutzt, vgl. dazu D4, insbesondere Spalte 8, Zeile 39 - Spalte 9, Zeile 19. Es ist im Bedarfsfall, nämlich wenn bei der aus D3 bekannten Treibstoffzusammensetzung der gleiche Zweck erreicht werden soll, ist es für den Fachmannn ohne weiteres möglich, das aus D4 bekannte Merkmal auch bei einer Treibstoffzusammensetzung gemäß D3 mit entsprechender Wirkung anzuwenden und auf diese Weise ohne erfindrisches Zutun zu einer Treibstoffzusammensetzung gemäß dem Anspruch 16 zu gelangen. Daher beruht der

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

Gegenstand des Anspruchs 16 nicht auf einer erfinderische Tätigkeit und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

#### Unabhängiger Anspruch 1

Y

ķ

2b)Dokument D1 (vgl. Anspruch 2) offenbart eine Treibstoffzusammensetzung auf Basis von einer stickstoffhaltigen Verbindung, eine Halogenatsalz und ein Perhalogenatsalz. Ein Zusatz von Peroxide ist wirksam zur Reduzierung des CO-Anteils im erzeugen Gas (vgl. Seite 4; Zeilen 40-45). Die Abbrandmoderatoren und Zuschläge des Anspruchs 1 sind solcher Treibstoffzusammensetzungen Komponenten ebenfalls bekannt aus D1 (vgl. Seite 4, Zeilen 14-29 und Zeilen 46-55).

Daher beruht der Gegenstand des Anspruchs 1 nicht auf einer erfinderische Tätigkeit und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

#### 3) Merkmale der abhängigen Ansprüche

- 3a)Die Stickstoffverbindungen, die Merkmale der Ansprüche 2-5, sind bekannt aus D5 (vgl. Anspruch 1).
- 3b)Die Oxidationsmittel, die Merkmale der Ansprüche 6-8, sind bekannt aus D4 (vgl. Spalte 7, Zeilen 10-14).
- 3c) Das Merkmal des Anspruchs 9 ist bekannt aus D3 (vgl. Spalte 3, Zeilen 45-51).
- 3d) Die Merkmale der Ansprüche 10-12,18 sind bekannt aus D5 (vgl. Seite 4. Zeilen 26-32).
- 3e) Die Merkmale der Ansprüche 13-15 sind bekannt aus D1 (vgl. Seite 4, Zeilen 46-55) und D6 (vgl. Ansprüche 7-11) und D7 (vgl. Seite 6, Zeilen 20-27).
- 3f) Die Merkmale der Ansprüche 20-22 sind bekannt aus D5 (vgl. Ansprüche 9-12).

3g)Daher beruht der Gegenstand der abhängigen Ansprüche 1-15,18,20-22 nicht auf einer erfindrische Tätigkeit und erfüllt nicht die Erfordernisse des Artikels 33(3) PCT.

#### VIII. Bestimmte Bemerkungen zur internationalen Anmeldung

Zur Klarheit der Patentansprüche, der Beschreibung und der Zeichnungen oder zu der Frage, ob die Ansprüche in vollem Umfang durch die Beschreibung gestützt werden, ist folgendes zu bemerken:

1)Die in den unabhängigen Ansprüchen 1,16 und 17 enthaltenen verschiedenen Definitionen der Erfindung sind so beschaffen, daß die Ansprüche insgesamt im Widerspruch zu Artikel 6 PCT nicht klar und knapp gefaßt sind (Artikel 6 und Regel 6.4a) - c) PCT).

2) Die verallgemeinernde Angabe in der Beschreibung auf Seite 7, Zeilen 25-26 ist nicht klar; wenn sie zur Auslegung der Ansprüche 1,16,17 herangezogen wird, macht sie sie im Widerspruch zu Artikel 6 und Regel 6.4a-c PCT unklar.

3)Es ist nicht klar, ob die Beispiele 11 und 12 zum Schutzbereich der vorliegender Erfindung gehören, da die Oxidationsmitteln dieser Beispiele zur selben chemischen Gruppe der Nitrate gehören. In diesem Sinn ist der Wortlaut der unabhängigen Ansprüche 1,16 und 17 auch nicht klar (Artikel 6 PCT).

4) Die beabsichtigte Reduzierung des NO -Anteils im erzeugten Gas ist in keinem der Beispiele der vorliegende Anmeldung durch Ergebnisse unterstützt worden.

5)Das Mischungsverhältnis der Oxidationsmitteln 1:2:10 ist nicht klar, weil drei beliebige Oxidationsmitteln ausgewählt werden können, und gemäß der Beschreibung zum Beispiel der Nitratanteil möglichst gering zu halten ist (vgl. Seite 7, Zeilen 26-30).

#### PATENT COOPERATION TREA.

#### From the INTERNATIONAL BUREAU

# To: **PCT NOTIFICATION OF ELECTION** United States Patent and Trademark Office (PCT Rule 61.2) (Box PCT) Crystal Plaza 2 Washington, DC 20231 **ETATS-UNIS D'AMERIQUE** Date of mailing (day/month/year) in its capacity as elected Office 11 October 1996 (11.10.96) Applicant's or agent's file reference International application No. PCT/EP96/00605 95003 WO Upp Priority date (day/month/year) International filing date (day/month/year) 13 February 1996 (13.02.96) 18 February 1995 (18.02.95) **Applicant** REDECKER, Klaus et al 1. The designated Office is hereby notified of its election made: in the demand filed with the International Preliminary Examining Authority on: 12 September 1996 (12.09.96) in a notice effecting later election filed with the International Bureau on: 2. The election was not made before the expiration of 19 months from the priority date or, where Rule 32 applies, within the time limit under Rule 32.2(b).

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland

Authorized officer

Jocelyne REY-MILLET

Telephone No.: (41-22) 730.91.11

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35

#### Copy for the Elected Office (EO/US)

### PATENT COOPERATION TREATY

	From the INTERNATION	NAL BUREAU		
PCT	То:			
NOTIFICATION OF THE RECORDING OF A CHANGE  (PCT Rule 92bis.1 and Administrative Instructions, Section 422)  Date of mailing (day/month/year) 11 April 1997 (11.04.97)	UPPENA, Franz Dynamit Nobel Aktiengesellschaft Patentabteilung D-53839 Troisdorf ALLEMAGNE			
Applicant's or agent's file reference	INTPORTAR	NOTIFICATION		
95003 WO Upp				
International application No. PCT/EP96/00605	International filing date (day 13 February 1996 (			
The following indications appeared on record concerning:      The applicant the inventor	the agent t	he common representative		
Name and Address DYNAMIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT	State of Nationa DE	lity State of Residence DE		
Patentabteilung D-53839 Troisdorf Germany	Telephone No. 02241/89-			
Communy	Facsimile No. 02241/89-	1547		
	Teleprinter No. 885 666 d	n d		
The International Bureau hereby notifies the applicant that the the person     X the name the add				
Name and Address	State of Nationa	State of Residence DE		
DYNAMIT NOBEL GMBH Explosivstoff- und Systemtechnik Kaiserstrasse 1	Telephone No.			
D-53840 Troisdorf Germany	Facsimile No.			
	Teleprinter No.			
3. Further observations, if necessary:				
4. A copy of this notification has been sent to:				
X the receiving Office		ted Offices concerned		
the International Searching Authority  The International Preliminary Examining Authority	other:	Offices concerned		
	Authorized office-			
The International Bureau of ₩IPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland	Authorized officer Bea	te Giffo-Schmitt		
Facsimile No.: (41-22) 740.14.35	Telephone No.: (41-22) 730.	91.11		

# C py f r the Elected Office (EO/US)

# PATENT COOPERATION TREATY

	From the INTERNATIONAL BUREAU		
PCT	To:		
NOTIFICATION OF THE RECORDING OF A CHANGE  (PCT Rule 92bis.1 and Administrative Instructions, Section 422)  Date of mailing (day/month/year)	UPPENA, Franz Dynamit Nobel Aktiengesellschaft Patentabteilung D-53839 Troisdorf ALLEMAGNE		
11 April 1997 (11.04.97)			
Applicant's or agent's file reference 95003 WO Upp	IMPORTANT NOTIFICATION		
International application No. PCT/EP96/00605	International filing date (day/month/year) 13 February 1996 (13.02.96)		
The following indications appeared on record concerning:     the applicant	the agent the common representative		
Name and Address	State of Nationality State of Residence DE DE		
	Telephone No. 02241/89-1523		
	Facsimile No. 02241/89-1547		
	Teleprinter No. 885 666 dn d		
The International Bureau hereby notifies the applicant that the X the person X the name the add			
Name and Address UPPENA, Franz	State of Nationality State of Residence DE DE		
Dynamit Nobel Aktiengesellschaft Patentabteilung D-53839 Troisdorf	Telephone No.		
Germany	Facsimile No.		
	Teleprinter No.		
3. Further observations, if necessary: The above-identified person has been appointed as agent of	records.		
4. A copy of this notification has been sent to:			
X the receiving Office	the designated Offices concerned		
the International Searching Authority	X the elected Offices concerned		
X the International Preliminary Examining Authority	other:		
The International Bureau of WIPO	Authorized officer		
34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland	Beate Giffo-Schmitt		
1211 Geneva 20, Switzenanu	Telephone No.: (41-22) 730 91 11		

### PATENT COOPERATION TREAT

To:

ald it

From the INTERNATIONAL BUREAU  $\stackrel{\sim}{\sim} 3$ 

PCT

**DOCUMENT TRANSMITTED** 

**NOTIFICATION CONCERNING** 

**GROUP 2200** 

**United States Patent and Trademark** Office (Box PCT) Crystal Plaza 2 Washington, DC 20231 **ETATS-UNIS D'AMERIQUE** 

International filing date (day/month/year)

13 February 1996 (13.02.96)

in its capacity as elected Office

Date of mailing (day/month/year) 03 December 1997 (03.12.97)

International application No. PCT/EP96/00605

**Applicant** 

DYNAMIT NOBEL GMBH et al

The International Bureau transmits herewith the following documents and number thereof:

copy of the English translation of the international preliminary examination report (Article 36(3)(a))

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland

Authorized officer

F. Zotomayor

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35

Telephone No.: (41-22) 338.83.38

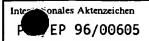
# **PCT**

### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

(Artikel 18 sowie Regeln 43 und 44 PCT)

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts 95003 WO Upp	WEITERES siehe Mitteilung über die Übermittlung des internationalen Recherchenberichts (Formblatt PCT/ISA/220) sowie, soweit zutreffend, nachstehender Punkt 5			
Internationales Aktenzeichen	Internationales Anmeld	edatum	(Frühestes) Prioritätsdatum (Tag/Monat/Jahr)	
PCT/EP 96/00605	(Tag/Monat/Jahr) 13/02/96	, 	18/02/95~	
Anmelder	<u> </u>		·	
DYNAMIT NOBEL AKTIENGESELLS	SCHAFT et al.			
Dieser internationale Recherchenbericht wur Artikel 18 übermittelt. Eine Kopie wird dem	de von der Internationaler Internationalen Büro übe	n Recherchenbehörde e rmittelt.	rstellt und wird dem Anmelder gemäß	
Dieser internationale Recherchenbericht umf  X Darüber hinaus liegt ihm jeweils	aßt insgesamt <u>3</u> eine Kopie der in diesem I	Blätter. Bericht genannten Unte	erlagen zum Stand der Technik bei.	
Bestimmte Ansprüche haben sich :	als nicht recherchierbar er	wiesen (siehe Feld I).		
2. Mangelnde Einheitlichkeit der Erf	indung (siehe Feld II).			
3. In der internationalen Anmeldung Recherche wurde auf der Grundl	g ist <b>ein Protokoll einer N</b> a age des Sequenzprotokolls	ucleotid- und/oder Amir durchgeführt,	nosäuresequenz offenbart; die internationale	
· —	usammen mit der internat			
das vom Anmelder getrennt von der internationalen Anmeldung vorgelegt wurde,				
	dem jedoch keine Erkl Offenbarungsgehalt de	ärung beigefügt war, d r internationalen Anme	aß der Inhalt des Protokolls nicht über den eldung in der eingereichten Fassung hinausgeht.	
das	von der Internationalen R	echerchenbehörde in di	e ordnungsgemäße Form übertragen wurde.	
4. Hinsichtlich der Bezeichnung der Erfindu	ing			
i uau	der vom Anmelder einger			
··- wurd	e der Wortlaut von der Be	hörde wie folgt festges	etzt.	
			•	
			· ·	
5. Hinsichtlich der Zusammenfassung				
	der vom Anmelder einger			
fortage	scotzt Der Anmelder kant	n der Internationalen K	angegebenen Fassung von dieser Behörde Lecherchenbehörde innerhalb eines Monats nach cherchenberichts eine Stellungnahme vorlegen.	
6. Folgende Abbildung der Zeichnungen ist	mit der Zusammenfassur	g zu veröffentlichen:		
	om Anmelder vorgeschlag		X keine der Abb.	
	der Anmelder selbst keine		gen hat.	
	diese Abbildung die Erfind			
	-			

#### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES I PK 6 C06D5/06

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

#### **B. RECHERCHIERTE GEBIETE**

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu

C06D IPK 6

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüßtoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
<b>Y</b>	EP,A,O 519 485 (DYNAMIMIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT) 23.Dezember 1992 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 3, Zeile 40 - Zeile 57; Ansprüche	19-24
Χ	EP,A,O 607 446 (NIPPON KOKI CO., LTD ET	17
Y	AL.) 27.Juli 1994 siehe Seite 3, Zeile 35 - Seite 5, Zeile 5; Ansprüche; Tabelle 1 & WO,A,94 01381 (NIPPON KOKI CO., LTD ET AL.) in der Anmeldung erwähnt	19-24
A	WO,A,95 00462 (AUTOMOTIVE SYSTEMS LABORATORY, INC.) 5.Januar 1995 siehe Seite 5, Zeile 6 - Seite 6, Zeile 25; Ansprüche	1,16,17, 19,23,24

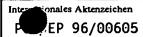
endiemien	
"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist  "F" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen	kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
17.Juni 1996	<b>- 2.</b> 07. 96
Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Schut, R

entnehmen

1

Siehe Anhang Patentfamilie

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



	•	PEP 96	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
C.(Fortsetzu	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kom	menden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Х	US,A,5 139 588 (D.R. POOLE) 18.August 1992 siehe Spalte 6, Zeile 47 - Spalte 7, Zeile 14 siehe Spalte 8, Zeile 39 - Spalte 9, Zeile 19; Tabelle 1		16
A	EP,A,O 438 851 (AUTOMOTIVE SYSTEMS LABORATORY INC.) 31.Juli 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche		1,16,17, 19,23,24
A	FR,A,2 691 706 (S.N.C. LIVBAG) 3.Dezember 1993 siehe Seite 6, Zeile 20 - Zeile 27; Anspruch 12		1,16,17, 19,23,24
A	DE,C,41 08 225 (FRAUNHOFER-GESELLSCHAFT ZUR FÖRDERUNG DER ANGEWANDTEN FORSCHUNG EV) 9.April 1992 siehe Ansprüche		1,16,17, 19,23,24
X	US,A,2 953 448 (W. MAXWELL) 20.September 1960 siehe Ansprüche		17

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffent e zur selben Patentsamilie gehören

PCT/EP 96/00605

Augusti		·1	101/21		
Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	r	Datum der Veröffentlichung	
EP-A-519485	23-12-92	DE-A- 42	20019	24-12-92	
EP-A-607446	27-07-94	JP-A- 60 CN-A- 10	)32689 )32690 )83463 401381	08-02-94 08-02-94 09-03-94 20-01-94	
WO-A-9500462	05-01-95	GB-A- 22	386775 284414 500813	07-02-95 07-06-95 30-01-96	
US-A-5139588	18-08-92	AU-B- 12 AU-B- 12 CA-A- 20 EP-A- 01 JP-A- 5 AU-B- 8 CA-A- 2 DE-D- 69 DE-T- 69 EP-A- 0 JP-A- 4	084118 639879 305892 063374 509763 117070 632451 567691 051706 103720 103720 0482755 4265289 5076271	28-01-92 05-08-93 22-10-92 16-10-92 21-10-92 14-05-93 24-12-92 30-04-92 24-04-92 06-10-94 26-01-95 29-04-92 21-09-92 28-09-94	
EP-A-438851	31-07-91	AU-B- AU-B- AU-B- AU-B- CA-C- CA-A- DE-T- JP-A-	1948439 639657 2201692 629620 5207790 2014603 2014603 9001893 3208878 7025632	14-08-90 29-07-93 29-10-92 08-10-92 01-08-91 05-04-94 09-07-91 28-10-93 12-09-91 22-03-95	
FR-A-2691706	03-12-93		4317727 6278565	09-12-93 04-10-94	

ematic 'Application No PCT/LY 96/00605

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 6 C06D5/06

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 6 - C06D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

Category *	IENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT  Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	EP,A,O 519 485 (DYNAMIMIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT) 23 December 1992 cited in the application see page 3, line 40 - line 57; claims	19-24
X	EP,A,O 607 446 (NIPPON KOKI CO., LTD ET	17
	AL.) 27 July 1994 see page 3, line 35 - page 5, line 5;	19-24
Υ .	claims; table 1 & WO,A,94 01381 (NIPPON KOKI CO., LTD ET AL.) cited in the application	
A	WO,A,95 00462 (AUTOMOTIVE SYSTEMS LABORATORY, INC.) 5 January 1995 see page 5, line 6 - page 6, line 25; claims	1,16,17, 19,23,24
	-/	

Y Further documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed in annex.
*Special categories of cited documents:  A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.  E* earlier document but published on or after the international filing date.  L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified).  O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means.  P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed.  Date of the actual completion of the international search.	The later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention.  The document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone.  The document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.  The document member of the same patent family.  Date of mailing of the international search report.
Name and mailing address of the ISA	Authorized officer
European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Ripswijk Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax (+ 31-70) 340-3016	Schut, R

1

PCT/EP 96/00605

		PC1/EP 96/00005
(Continua	auon) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relevant to claim No.
augory .	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	
	US,A,5 139 588 (D.R. POOLE) 18 August 1992 see column 6, line 47 - column 7, line 14 see column 8, line 39 - column 9, line 19; table 1	16
1	EP,A,O 438 851 (AUTOMOTIVE SYSTEMS LABORATORY INC.) 31 July 1991 cited in the application see claims	1,16,17, 19,23,24
4	FR,A,2 691 706 (S.N.C. LIVBAG) 3 December 1993 see page 6, line 20 - line 27; claim 12	1,16,17, 19,23,24
4	DE,C,41 08 225 (FRAUNHOFER-GESELLSCHAFT ZUR FÖRDERUNG DER ANGEWANDTEN FORSCHUNG EV) 9 April 1992 see claims	1,16,17, 19,23,24
X	US,A,2 953 448 (W. MAXWELL) 20 September 1960	17
	see claims	:
		·
-		
	·	

# INTEX ATIONAL SEARCH REPORT Info tion on patent family members



Patent document cited in search report	Publication date		family ber(s)	Publication date
EP-A-519485	23-12-92	DE-A-	4220019	24-12-92
EP-A-607446	27-07-94	JP-A-	6032689	08-02-94
		JP-A-	6032690	08-02-94
		CN-A-	1083463	09-03-94
		WO-A-	9401381	20-01-94
WO-A-9500462	05-01-95	US-A-	5386775	07-02-95
		GB-A-	2284414	07-06-95
·		JP-T-	8500813	30-01-96
US-A-5139588	18-08-92	US-A-	5084118	28-01-92
		AU-B-	639879	05-08-93
		AU-B-	1305892	22-10-92
		CA-A-	2063374	16-10-92
		EP-A-	0509763	21-10-92 14-05-93
		JP-A-	5117070 632451	24-12-92
		AU-B- AU-B-	8567691	30-04-92
		CA-A-	2051706	24-04-92
		DE-D-	69103720	06-10-94
		DE-T-	69103720	26-01-95
		EP-A-	0482755	29-04-92
		JP-A-	4265289	21-09-92
		JP-B-	6076271	28-09-94
EP-A-438851	31-07-91	US-A-	4948439	14-08-90
E1 // 100001		AU-B-	639657	29-07-93
		AU-B-	2201692	29-10-92
		AU-B-	629620	08-10-92
		AU-B-	5207790	01-08-91
		CA-C-	2014603	05-04-94
		CA-A-	2014603	09-07-91
		DE-T-	69001893 3208878	28-10-93 12-09-91
		JP-A- JP-B-	7025632	22-03-95
FR-A-2691706	03-12-93	DE-A-	4317727	09-12-93

### NTE ATIONAL SEARCH REPORT

Info ation on patent family members

nal Application No	
FET/EP 96/00605	

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE-C-4108225	09-04-92	DE-D- 59202770 EP-A- 0503341 US-A- 5198046	10-08-95 16-09-92 30-03-93
US-A-2953448	20-09-60	NONE	

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)